# SEALANT, METHOD OF SEALING FOR SEMICONDUCTOR DEVICE OR THE LIKE METHOD OF PRODUCTION FOR SEMICONDUCTOR DEVICE, AND SEMICONDUCTOR DEVICE

Publication number: JP2003261770
Publication date: 2003-09-19

Inventor:

**OUCHI KATSUYA** 

Applicant:

KANEGAFUCHI CHEMICAL IND "

Classification:

- international:

C08L83/05; C08K3/36; H01L21/56; H01L23/29; H01L23/31; C08L83/00; C08K3/00; H01L21/02; H01L23/28; (IPC1-7): C08L83/05; C08K3/36;

H01L21/56; H01L23/29; H01L23/31

- European:

Application number: JP20020063122 20020308 Priority number(s): JP20020063122 20020308

Report a data error here

#### Abstract of JP2003261770

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a sealant having high practicality with low viscosity, rapid curing at low temperature, and to provide a method of sealing for electronic parts, electric circuits, electric contacts or semiconductors, or a method of production for semiconductor device and to provide a semiconductor device comprising semiconductors sealed by the same.

SOLUTION: The sealant contains (A) an organic compound which has at least two carbon-carbon double bonds reactive with SiH groups in the molecule, (B) a compound having at least two SiH groups in the molecule, (C) a catalyst for hydrosilylation, and (D) a filler, as essential components.

COPYRIGHT: (C)2003,JPO

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁(JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2003-261770 (P2003-261770A)

(43)公開日 平成15年9月19日(2003.9.19)

		(43)公田口 1	一次15年9月19日(2005.5.15)	
(51) Int.Cl.7	識別記号	ΡΙ	テーマコード(参考)	
CO8L 83/05		C08L 83/05	4 J 0 0 2	
CO8K 3/36	1	C08K 3/36	4M109	
H01L 21/56	•	H01L 21/56	E 5F061	
23/29	•	23/30	R	
23/31				
		審查請求 未請求 請求	項の数24 OL (全 35 頁)	
(21)出願番号	特願2002-63122(P2002-63122)	(71)出顧人 000000941		
, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	<b>.</b>	鐘凋化学工業株式会社 、		
(22) 出顧日	平成14年3月8日(2002.3.8)	大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号		
		(72)発明者 大内 克哉		
	•	大阪府摂津市島飼西 5 丁目 5 -35-505		
		Fターム(参考) 4J002 ACOOX BBOOX BEOOX CCO3X		
		CF	27X CH05X CL00X CP04W	
		EC	006 ED006 EF006 EH006	
		EJ006 GQ05		
		4M109 AAG	01 EB04 EB13 EC20	
		5F061 AA0	01 BA03 DB01	

#### (54) 【発明の名称】 封止剤、半導体等の封止方法、半導体装置の製造方法、および半導体装置

#### (57)【要約】

【課題】低粘度、低温速硬化性であり実用性の高い封止 剤、それによって電子部品、電気回路、電気接点あるい は半導体を封止する電子部品、電気回路あるいは半導体 等の封止方法あるいは半導体装置の製造方法、およびそ れによって半導体が封止されてなる半導体装置を提供す ること。

【解決手段】(A) Si H基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物、(B) 1分子中に少なくとも2個のSi H基を含有する化合物、(C) ヒドロシリル化触媒、(D) 充填材、を必須成分として封止剤とすること。

#### 【特許請求の範囲】

[化1]

【請求項1】(A)SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物、(B)1分子中に少なくとも2個のSiH基を含有する化合物、(C)ヒドロシリル化触媒、(D)充填材、を必須成分として含有することを特徴とする封止剤。

1

【請求項2】(A)成分が、SiH基と反応性を有する 炭素-炭素二重結合を(A)成分1gあたり0.001 mol以上含有するものであることを特徴とする、請求 10 項1に記載の封止剤。

【請求項3】(A)成分が、構成元素としてC、H、N、O、S、およびハロゲンのみからなるものであることを特徴とする、請求項1あるいは2に記載の封止剤。 【請求項4】(A)成分が、(イ)1分子中にビニル基を1~6個含有していること、(ロ)分子量が900未満であること、かつ(ハ)23℃における粘度が1000ポイズ未満であること、を必須条件とすることを特徴とする請求項1乃至3のいずれか一項に記載の封止剤。 【請求項5】(A)成分が下記一般式(I)

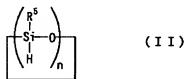
 $0 \xrightarrow{R^1} 0 \\ R^1 \xrightarrow{N} R^1$  (I)

(式中R¹は炭素数1~50の一価の有機基を表し、それぞれのR¹は異なっていても同一であってもよい。) で表される有機化合物であることを特徴とする請求項1乃至4のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項6】(B)成分の分子量が50~700である ことを特徴とする、請求項1乃至5のいずれか1項に記 載の封止剤。

【請求項7】(B)成分が、SiH基と反応性を有する 炭素 – 炭素二重結合を1分子中に1個以上含有する有機 化合物(α)と、1分子中に少なくとも2個のSiH基 を有する鎖状及び/又は環状のポリオルガノシロキサン (β)を、ヒドロシリル化反応して得ることができる化 合物であることを特徴とする請求項1乃至6のいずれか 一項に記載の封止剤。

【請求項8】(β)成分が下記一般式(II) 【化2】



(式中、R'は炭素数1~6の有機基を表し、nは3~

10の数を表す。)で表される、1分子中に少なくとも 3個のSiH基を有する環状ポリオルガノシロキサンで あることを特徴とする請求項7に記載の封止剤。

【請求項9】(D)成分がシリカ系充填材であることを特徴とする請求項1乃至8のいずれか一項に記載の封止 剤。

【請求項10】(D)成分が平均粒径10μm以下の充填材であることを特徴とする請求項1乃至9のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項11】(D)成分が粒径50μm以上の粒子の 含有率が1重量%以下の充填材であることを特徴とする 請求項1乃至10のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項12】(D)成分が球状の充填材であるととを特徴とする請求項1乃至11のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項13】23℃における粘度が1000Pa·s 以下であることを特徴とする請求項1乃至12のいずれ か一項に記載の封止剤。

【請求項14】60°Cにおける50μmの隙間への浸透 20 時間が120秒/cm以下であることを特徴とする請求 項1乃至13のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項15】硬化中の重量減少が5重量%以下であることを特徴とする請求項1乃至14のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項16】硬化物の120℃におけるゲル化時間が 120秒以内であることを特徴とする請求項1乃至15 のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項17】硬化物のTgが100℃以上であることを特徴とする請求項1乃至16のいずれか一項に記載の 30 封止剤。

【請求項18】硬化物からの抽出イオン含有量が10ppm未満である請求項1乃至17のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項19】半導体を封止するために用いられる請求項1乃至18のいずれか一項に記載の封止剤。

【請求項20】請求項19に記載の封止剤からなるアンダーフィル。

【請求項21】請求項1乃至18のいずれか1項に記載の封止剤によって電子部品、電気回路、あるいは電気接点を封止することを特徴とする電子部品、電気回路、電気接点の封止方法。

【請求項22】請求項19に記載の封止剤あるいは請求 項20に記載のアンダーフィルによって半導体を封止す ることを特徴とする半導体の封止方法。

【請求項23】請求項19に記載の封止剤あるいは請求 項20に記載のアンダーフィルによって半導体を封止す ることを特徴とする半導体装置の製造方法。

【請求項24】請求項19に記載の封止剤あるいは請求 項20に記載のアンダーフィルによって半導体が封止さ 50 れてなる半導体装置。

4

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は封止剤に関するものであり、更に詳しくは低粘度、低温速硬化性であり実用性の高い封止剤、それによって電子部品、電気回路、電気接点あるいは半導体を封止する電子部品、電気回路あるいは半導体等の封止方法あるいは半導体装置の製造方法、およびそれによって半導体が封止されてなる半導体装置に関するものである。

3

#### [0002]

【従来の技術】封止剤、特に半導体用の封止剤としては、多官能エポキシ化合物、フェノールノボラック系硬化剤、無機質充填剤を主成分としたエポキシ樹脂組成物が、広く用いられている。また、近年、半導体バッケージの小型化要求等に伴い、TAB封止、フリップチップ接続用のアンダーフィル封止等をはじめとして液状の封止剤が用いられるようになっており、これら液状封止剤には主としてエポキシ化合物、酸無水物系硬化剤、無機質充填剤を主成分としたエポキシ樹脂組成物が、広く用いられている。これらの封止剤に要求される基本的な特性は、はんだリフロー等の熱履歴によっても部品に不具合を生じさせない耐熱性、接着性等である。

[0003] 一般にエポキシ樹脂組成物は硬化に高温、長時間を要し、半導体バッケージ等の製造が困難であり製造サイクルが長くなることがあるが、製造を容易にしサイクルを速くして製造コストを軽減するために、低温速硬化性が要求されている。また、液状封止剤では半導体の大型化、高密度化による流動性のさらなる向上等による狭い隙間への高速浸透性が求められている。

[0004]上記したような低温速硬化性、高速浸透性を改良するため、エポキシ樹脂において種々の改良が提案されている(特開平5-222270号公報、特開平6-5743号公報、特開平6-206982号公報、特開平7-165876号公報、特開平9-31161号公報、特開平9-246435号公報、特開平10-101906号公報、特開平11-21421号公報、特開平11-92549号公報、特開平11-255864号公報、特開平11-256012号公報、特開平11-269250号公報、特開2000-3982号公報、特開2000-53844号公報、特開2000-63630号公報)。

【0005】一方で、一般に硬化が速いヒドロシリル化 反応を硬化反応に用いた硬化性組成物も提案されている (特開昭50-100、特開平9-291214、特開 平1-126336、特開平5-295270)。 【0006】

【発明が解決しようとする課題】従って、本発明の目的 性を有する炭素 – 炭素二重結合を 1 分子中に 1 個以上含は、低粘度、低温速硬化性であり実用性の高い封止剤、 有する有機化合物 (α) と、 1 分子中に少なくとも 2 個それによって電子部品、電気回路、電気接点あるいは半 50 のSiH基を有する鎖状及び/又は環状のポリオルガノ

導体を封止する電子部品、電気回路あるいは半導体等の 封止方法あるいは半導体装置の製造方法、およびそれに よって半導体が封止されてなる半導体装置を提供するこ とである。

[0007]

【課題を解決するための手段】かかる課題を解決するために本発明者らは鋭意研究の結果、(A)SiH基と反応性を有する炭素 - 炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物、(B)1分子中に少なくとも2個のSiH基を含有する化合物、(C)ヒドロシリル化触媒、(D)シリカ系充填剤、を必須成分として含有することを特徴とする封止剤とすることにより、上記課題を解決できることを見出し、本発明に至った。

【0008】 すなわち、本発明は、(A) Si H基と反 応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に少なくと も2個含有する有機化合物、(B)1分子中に少なくと も2個のSiH基を含有する化合物、(C)ヒドロシリ ル化触媒、(D) 充填材、を必須成分として含有すると とを特徴とする封止剤(請求項1)であり、(A)成分 が、SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を (A) 成分1gあたり0.001mol以上含有するも のであることを特徴とする、請求項1に記載の封止剤 (請求項2)であり、(A)成分が、構成元素として C、H、N、O、S、およびハロゲンのみからなるもの であることを特徴とする、請求項1あるいは2に記載の 封止剤(請求項3)であり、(A)成分が、(イ)1分 子中にビニル基を1~6個含有していること、(ロ)分 子量が900未満であること、かつ(ハ)23℃におけ る粘度が1000ポイズ未満であること、を必須条件と することを特徴とする請求項1乃至3のいずれか一項に 記載の封止剤(請求項4)であり、(A)成分が下記一 般式(1)

[0009]

[化3]

$$0 \xrightarrow{R^1} 0 \\ R^1 \xrightarrow{N} R^1$$

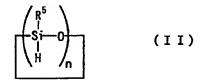
(式中R¹は炭素数1~50の一価の有機基を表し、それぞれのR¹は異なっていても同一であってもよい。) で表される有機化合物であることを特徴とする請求項1 乃至3のいずれか一項に記載の封止剤(請求項5)であり、(B)成分の分子量が50~700であることを特徴とする、請求項1乃至5のいずれか1項に記載の封止剤(請求項6)であり、(B)成分が、SiH基と反応性を有する炭素 – 炭素二重結合を1分子中に1個以上含有する有機化合物(α)と、1分子中に少なくとも2個のSiH基を有する鎖状及び/又は環状のボリオルガノ

シロキサン (β) を、ヒドロシリル化反応して得ること ができる化合物であることを特徴とする請求項1乃至6 のいずれか一項に記載の封止剤(請求項7)であり、

(8)成分が下記一般式(II)

[0010]

【化4】



(式中、R'は炭素数1~6の有機基を表し、nは3~ 10の数を表す。)で表される、1分子中に少なくとも 3個のSiH基を有する環状ポリオルガノシロキサンで あることを特徴とする請求項7に記載の封止剤(請求項 8) であり、(D) 成分がシリカ系充填材であることを 特徴とする請求項1乃至8のいずれか一項に記載の封止 剤(請求項9)であり、(D)成分が平均粒径10μm 以下の充填材であることを特徴とする請求項1乃至9の 20 は、ガス透過性やはじきの問題がある。

いずれか一項に記載の封止剤(請求項10)であり、 (D) 成分が粒径50 µm以上の粒子の含有率が1重量 %以下の充填材であることを特徴とする請求項1乃至1 0のいずれか一項に記載の封止剤(請求項11)であ り (D) 成分が球状の充填材であることを特徴とする 請求項1乃至11のいずれか一項に記載の封止剤(請求 項12) であり、23℃における粘度が1000Pa・ s以下であることを特徴とする請求項1乃至12のいず れか一項に記載の封止剤(請求項13)であり、60℃ における50μmの隙間への浸透時間が120秒/cm 以下であることを特徴とする請求項1乃至13のいずれ か一項に記載の封止剤(請求項14)であり、硬化中の 重量減少が5重量%以下であることを特徴とする請求項 1乃至14のいずれか一項に記載の封止剤(請求項1 5)であり、硬化物の120℃におけるゲル化時間が1 20秒以内であることを特徴とする請求項1乃至15の いずれか一項に記載の封止剤(請求項16)であり、硬 化物のTgが100℃以上であることを特徴とする請求 項1乃至16のいずれか一項に記載の封止剤(請求項1 7)であり、硬化物からの抽出イオン含有量が10pp m未満である請求項1乃至17のいずれか一項に記載の 封止剤(請求項18)であり、半導体を封止するために 用いられる請求項1乃至18のいずれか一項に記載の封 止剤(請求項19)であり、請求項19に記載の封止剤 からなるアンダーフィル (請求項20) であり、請求項 1乃至18のいずれか1項に記載の封止剤によって電子 部品、電気回路、あるいは電気接点を封止することを特 徴とする電子部品、電気回路、電気接点の封止方法(請 求項21)であり、請求項19に記載の封止剤あるいは 請求項20に記載のアンダーフィルによって半導体を封 止することを特徴とする半導体の封止方法(請求項2 2) であり、請求項19に記載の封止剤あるいは請求項 20 に記載のアンダーフィルによって半導体を封止する ことを特徴とする半導体装置の製造方法(請求項23) であり、請求項19に記載の封止剤あるいは請求項20 に記載のアンダーフィルによって半導体が封止されてな る半導体装置(請求項24)である。

【発明の実施の形態】以下、本発明を詳細に説明する。 ((A)成分)まず、本発明における(A)成分につい て説明する。

【0012】(A)成分はSiH基と反応性を有する炭 素-炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有する 有機化合物であれば特に限定されない。有機化合物とし てはポリシロキサン-有機ブロックコポリマーやポリシ ロキサン-有機グラフトコポリマーのようなシロキサン 単位(Si-O-Si)を含むものではなく、構成元素 としてC、H、N、O、S、ハロゲンのみを含むもので あることが好ましい。シロキサン単位を含むものの場合

【0013】SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重 結合の結合位置は特に限定されず、分子内のどこに存在

【0014】(A)成分の有機化合物は、有機重合体系 の化合物と有機単量体系化合物に分類できる。

【0015】有機重合体系化合物としては例えば、ポリ エーテル系、ポリエステル系、ポリアリレート系、ポリ カーボネート系、飽和炭化水素系、不飽和炭化水素系、 ポリアクリル酸エステル系、ポリアミド系、フェノール -ホルムアルデヒド系(フェノール樹脂系)、ポリイミ ド系の化合物を用いることができる。

【0016】また有機単量体系化合物としては例えば、 フェノール系、ピスフェノール系、ベンゼン、ナフタレ ン等の芳香族炭化水素系:直鎖系、脂環系等の脂肪族炭 化水素系:複素環系の化合物およびこれらの混合物等が

【0017】(A)成分のSiH基と反応性を有する炭 素-炭素二重結合としては特に限定されないが、下記― 般式(III)

40 [0018]

30

【化5】

$$CH_2 = C$$
 (III)

(式中R'は水素原子あるいはメチル基を表す。)で示 される基が反応性の点から好適である。また、原料の入 手の容易さからは、

[0019]

【化6】

\*【化8】



示される基がが特に好ましい。

【0020】(A)成分のSiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合としては、下記一般式(IV)

[0021]

[化7]

(式中R'は水素原子あるいはメチル基を表す。)で示される脂環式の基が、硬化物の耐熱性が高いという点から好適である。また、原料の入手の容易さからは、

[0022]

【0023】SiH基と反応性を有する炭素 - 炭素二重結合は(A)成分の骨格部分に直接結合していてもよく、2価以上の置換基を介して共有結合していても良い。2価以上の置換基としては炭素数0~10の置換基であれば特に限定されないが、構成元素としてC、H、N、O、S、およびハロゲンのみを含むものが好ましい。これらの置換基の例としては、

[0024]

【化9】

$$-s- , \quad -\overset{0}{\overset{}{\overset{}{\overset{}{\stackrel{}}{\overset{}}{\overset{}}{\overset{}}}{\overset{}}}} -\overset{CH_3}{\overset{}{\overset{}{\overset{}}{\overset{}}{\overset{}}}} -\overset{CH_3}{\overset{}{\overset{}}} -\overset{CH_3}{\overset{}{\overset{}{\overset{}}{\overset{}}}} -\overset{CH_3}{\overset{}{\overset{}}} -\overset{CH_3}{\overset{}}$$

$$- \begin{array}{c} & - \zeta F_3 \\ \hline - \zeta - \zeta - \zeta G_3 \end{array}$$

(nは1~10の数を表す。),

(nは0~4の数を表す。),

[0025] . [化10]



(nは0~4の数を表す。)

が挙げられる。また、これらの2価以上の置換基の2つ 以上が共有結合によりつながって1つの2価以上の置換 10 基を構成していてもよい。

[0026]以上のような骨格部分に共有結合する基の\*

--(-CH-CH<sub>2</sub>-O)-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>

(nは5≥n≥2を満足する数を表す。),

\* 例としては、ビニル基、アリル基、メタリル基、アクリ ル基、メタクリル基、2-ヒドロキシ-3-(アリルオ キシ) プロピル基、2-アリルフェニル基、3-アリル フェニル基、4-アリルフェニル基、2-(アリルオキ シ) フェニル基、3-(アリルオキシ) フェニル基、4 - (アリルオキシ) フェニル基、2-(アリルオキシ) エチル基、2、2-ビス (アリルオキシメチル) ブチル 基、3-アリルオキシ-2、2-ビス (アリルオキシメ チル) プロピル基、

[0027] 【化11】

(nは0~4の数を表す。)

#### が挙げられる。

【0028】(A)成分の具体的な例としては、ジアリ ルフタレート、トリアリルトリメリテート、ジエチレン グリコールビスアリルカーボネート、トリメチロールプ ロバンジアリルエーテル、ペンタエリスリトールトリア リルエーテル、1, 1, 2, 2, -テトラアリロキシエ アヌレート、トリアリルイソシアヌレート、1,2,4 - トリビニルシクロヘキサン、ジビニルベンゼン類(純

度50~100%のもの、好ましくは純度80~100 %のもの)、ジビニルビフェニル、1,3-ジイソプロ ペニルベンゼン、1、4-ジイソプロペニルベンゼン、 およびそれらのオリゴマー、1,2-ポリブタジエン (1、2比率10~100%のもの、好ましくは1、2 比率50~100%のもの)、ノボラックフェノールの タン、ジアリリデンペンタエリスリット、トリアリルシ 40 アリルエーテル、アリル化ポリフェニレンオキサイド、 [0029] 【化12】

$$(n = 1)$$

[0030]

[化13]

の他、従来公知のエボキシ樹脂のグリシジル基の一部あるいは全部をアリル基に置き換えたもの等が挙げられる。

【0031】(A)成分としては、上記のように骨格部分と炭素 – 炭素二重結合とに分けて表現しがたい、低分子量化合物も用いることができる。これらの低分子量化合物の具体例としては、ブタジエン、イソプレン、オクタジエン、デカジエン等の脂肪族鎖状ポリエン化合物系、シクロペンタジエン、シクロペキサジエン、シクロオクタジエン、ジシクロペンタジエン、トリシクロペンタジエン、ノルボルナジエン等の脂肪族環状ポリエン化合物系、ビニルシクロペンテン、ビニルシクロペキセン等の置換脂肪族環状オレフィン化合物系等が挙げられて

【0032】(A)成分としては、耐熱性をより向上し得るという観点からは、SiH基と反応性を有する炭素 -炭素二重結合を(A)成分1gあたり0.001mo 1以上含有するものが好ましく、1gあたり0.005 mol以上含有するものがより好ましく、0.008mol以上含有するものがさらに好ましい。

【0033】(A)成分のSiH基と反応性を有する炭素一炭素二重結合の数は、平均して1分子当たり少なくとも2個あればよいが、力学強度をより向上したい場合には2を越えることが好ましく、3個以上であることがより好ましい。(A)成分のSiH基と反応性を有する 炭素一炭素二重結合の数が1分子内当たり1個以下の場合は、(B)成分と反応してもグラフト構造となるのみで架橋構造とならない。

【0034】(A)成分としては反応性が良好であるという観点からは、1分子中にビニル基を1個以上含有していることが好ましく、1分子中にビニル基を2個以上含有していることがより好ましい。また貯蔵安定性が良好となりやすいという観点からは、1分子中にビニル基を6個以下含有していることが好ましく、1分子中にビニル基を4個以下含有していることがより好ましい。

50 【0035】(A) 成分としては、力学的耐熱性が高い

という観点および原料液の糸引き性が少なく成形性、取扱い性が良好であるという観点からは、分子量が900未満のものが好ましく、700未満のものがより好ましく、500未満のものがさらに好ましい。

15

【0036】(A)成分としては、他の成分との均一な混合、および良好な作業性を得るためには、粘度としては23℃において1000ポイズ未満のものが好ましく、300ポイズ未満のものがさらに好ましい。粘度はE型粘度計によって測定することができる。

[0037](A)成分としては、着色特に黄変の抑制の観点からはフェノール性水酸基および/あるいはフェノール性水酸基の誘導体を有する化合物の含有量が少ないものが好ましく、フェノール性水酸基および/あるいはフェノール性水酸基の誘導体を有する化合物を含まないものが好ましい。本発明におけるフェノール性水酸基とはベンゼン環、ナフタレン環、アントラセン環等に例示される芳香族炭化水素核に直接結合した水酸基を示し、フェノール性水酸基の誘導体とは上述のフェノール性水酸基の水素原子をメチル基、エチル基等のアルキル 20 基、ビニル基、アリル基等のアルケニル基、アセトキシ基等のアシル基等により置換された基を示す。

[0038]また、複屈折率が低い、光弾性係数が低い等のように光学特性が良好であるとともに耐候性が良好であるという観点からは、芳香環の(A)成分中の成分重量比が50重量%以下であるものが好ましく、40重量%以下のものがより好ましく、30重量%以下のものがさらに好ましい。最も好ましいのは芳香族炭化水素環を含まないものである。

[0039] 得られる硬化物の着色が少なく、光学的透明性が高く、耐光性が高いという観点からは、(A) 成分としてはビニルシクロヘキセン、ジシクロペンタジエン、トリアリルイソシアヌレート、2,2ービス(4ーヒドロキシシクロヘキシル)プロパンのジアリルエーテル、1,2,4ートリビニルシクロヘキサンが好ましく、トリアリルイソシアヌレート、2,2ービス(4ーヒドロキシシクロヘキシル)プロパンのジアリルエーテル、1,2,4ートリビニルシクロヘキサンが特に好ましい。

【0040】(A)成分としてはその他の反応性基を有していてもよい。との場合の反応性基としては、エボキシ基、アミノ基、ラジカル重合性不飽和基、カルボキシル基、イソシアネート基、ヒドロキシル基、アルコキシシリル基等が挙げられる。これらの官能基を有している場合には得られる硬化性組成物の接着性が高くなりやすく、得られる硬化物の強度が高くなりやすい。接着性がより高くなりうるという点からは、これらの官能基のうちエボキシ基が好ましい。また、得られる硬化物の耐熱性が高くなりやすいという点においては、反応性基を平均して1分子中に1個以上有していることが好ましい。【0041】(A)成分は、単独もしくは2種以上のものを混合して用いることが可能である。

#### (一般式(I))

(A)成分としては、耐熱性および透明性が高いという 観点からは、下記一般式(I)

[0042]

【化14】

$$\begin{array}{cccc}
R^1 & & & & \\
0 & & & & \\
R^1 & & & & \\
0 & & & & \\
0 & & & & \\
\end{array}$$
(I)

(式中R'は炭素数1~50の一価の有機基を表し、それぞれのR'は異なっていても同一であってもよい。) で表される化合物が好ましい。

【0043】上記一般式(I)のR¹としては、得られる硬化物の耐熱性がより高くなりうるという観点からは、炭素数1~20の一価の有機基であることが好ましく、炭素数1~10の一価の有機基であることがより好ましく、炭素数1~4の一価の有機基であることがさらに好ましい。これらの好ましいR¹の例としては、メチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基、フェニル基、ベンジル基、フェネチル基、ビニル基、アリル基、グリシジル基、

[0044]

【化15】

#### 等が挙げられる。

[0045]上記一般式(I)のR¹としては、得られる硬化物の各種材料との接着性が良好になりうるという観点からは、3つのR¹のうち少なくとも1つがエポキシ基を一つ以上含む炭素数1~50の一価の有機基であることが好ましく、

[0046] [(£16]

で表されるエポキシ基を1個以上含む炭素数1~50の一価の有機基であることがより好ましい。これらの好ましいR<sup>1</sup>の例としては、グリシジル基、

[0047] [化17]

【0048】上記一般式(I)のR¹としては、得られる硬化物の化学的な熱安定性が良好になりうるという観点からは、2個以下の酸素原子を含みかつ構成元素としてC、H、Oのみを含む炭素数1~50の一価の有機基であることが好ましく、炭素数1~50の一価の炭化水素基であることがより好ましい。これらの好ましいR¹の例としては、メチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基、フェニル基、ベンジル基、フェネチル基、ビニル基、アリル基、グリシジル基、

[0049] [化18]

等が挙げられる。

等が挙げられる。

【0050】上記一般式(I)のR¹としては、反応性が良好になるという観点からは、3つのR¹のうち少なくとも1つが

[0051]

【化19】

で表される基を1個以上含む炭素数1〜50の一価の有 機基であることが好ましく、下記一般式(III)

[0052]

[化20]

(式中R'は水素原子あるいはメチル基を表す。)で表 される基を1個以上含む炭素数1~50の一価の有機基 であることがより好ましく、3つのR¹のうち少なくと も2つが下記一般式(V)

[0053]

【化21】

$$CH_2 = C - R^5$$

(式中R'は直接結合あるいは炭素数1~48の二価の有機基を表し、R'は水素原子あるいはメチル基を表す。)で表される有機化合物(複数のR'およびR'はそれぞれ異なっていても同一であってもよい。)であるととがさらに好ましい。

【0054】上記一般式(V)のR'は、直接結合あるいは炭素数1~48の二価の有機基であるが、得られる硬化物の耐熱性がより高くなりうるという観点からは、直接結合あるいは炭素数1~20の二価の有機基であるとが好ましく、直接結合あるいは炭素数1~10の二価の有機基であることがより好ましく、直接結合あるい

は炭素数 1 ~ 4 の二価の有機基であることがさらに好ま しい。これらの好ましいR'の例としては、

[0055]

[1t22]

#### 等が挙げられる。

[0057]

【0056】上記一般式(V)のR'としては、得られる硬化物の化学的な熱安定性が良好になりうるという観点からは、直接結合あるいは2つ以下の酸素原子を含みかつ構成元素としてC、H、Oのみを含む炭素数1~48の二価の有機基であることが好ましく、直接結合あるいは炭素数1~48の二価の炭化水素基であることがより好ましい。これらの好ましいR'の例としては、

#### 20 が挙げられる。

【0058】上記一般式(V)のR<sup>6</sup>は、水素原子あるいはメチル基であるが、反応性が良好であるという観点からは、水素原子が好ましい。

【0059】ただし、上記のような一般式(1)で表される有機化合物の好ましい例においても、SiH基と反応性を有する炭素一炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有することは必要である。耐熱性をより向上し得るという観点からは、SiH基と反応性を有する炭素一炭素二重結合を1分子中に3個以上含有する有機化合30物であることがより好ましい。

【0060】以上のような一般式(I)で表される有機 化合物の好ましい具体例としては、トリアリルイソシア ヌレート、

[0061]

【化24】

等が挙げられる。

【0062】また、(B)成分と良好な相溶性を有する という観点、および(A)成分の揮発性が低くなり得ら れる封止剤からのアウトガスの問題が生じ難いという観 30 ポリオルガノシロキサンである。 点からは、(A)成分の例として上記したような、Si H基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に 少なくとも2個含有する有機化合物から選ばれた1種以 上の化合物と、SiH基を有する鎖状及び/又は環状オ

ルガノボリシロキサン(β)との反応物も好ましい。 ((B)成分)

(β)成分は、SiH基を有する鎖状及び/又は環状の

【0063】具体的には、例えば

[0064]

【化25】

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} & \left( \begin{array}{c} \text{C}_{6}\text{H}_{5} \\ \text{CH}_{3} - \text{S}_{1} - \text{O} \end{array} \right) & \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} & \left( \begin{array}{c} \text{C}_{1} - \text{O} \\ \text{H} \end{array} \right) & \text{CH}_{3} \end{array} \quad \text{( n = 3 $\sim 1 0 0 0 )}$$

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ CH_3 - S_{i}^{i} - O \\ CH_3 \end{array} \begin{pmatrix} CH_3 \\ S_{i}^{i} - O \\ S_{i}^{i} - O \\ CH_3 \end{pmatrix} \begin{pmatrix} CH_3 \\ S_{i}^{i} - CH_3 \\ CH_3 \end{pmatrix} \begin{pmatrix} CH_3 \\ S_{i}^{i} - CH_3 \\ CH_3 \end{pmatrix}$$

 $(m=3\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \end{array} \begin{pmatrix} CH_3 \\ Si \\ -0 \\ CH_3 \\ CH_3 \end{pmatrix} \begin{pmatrix} CH_3 \\ Si \\ -0 \\ CH_3 \\$$

 $(m=3\sim1000, n=0\sim1000)$ 

 $(m=3\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \\ \text{H-S}_{i}^{i} - 0 & \text{S}_{i}^{i} - 0 \\ \text{CH}_{3} & \text{H} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S}_{i}^{i} - 0 \\ \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S}_{i}^{i} - H \\ \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \end{array}$$

 $(m=1\sim1000, n=0\sim1000)$ 

[0065] [化26]

好ましい。

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{H-} \\ \text{S}_{i} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S}_{i} \\ \text{H} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S}_{i} \\ \text{M} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S}_{i} \\ \text{C}_{8} \\ \text{H}_{17} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S}_{i} \\ \text{H} \end{array}$$

 $(m=1\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{H-} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si-} \\ \text{O} \\ \text{M} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si-} \\ \text{O} \\ \text{C}_{6} \\ \text{H}_{5} \\ \text{D} \\ \text{CH}_{3} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si-} \\ \text{H} \\ \text{C}_{6} \\ \text{H}_{5} \\ \text{CH}_{3} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si-} \\ \text{H} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \end{array}$$

 $(m=1\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} & \left( \begin{array}{c} \text{Ce} \text{H}_{5} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \right) & \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} & \left( \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{O} \end{array} \right) & \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} - \text{Si} - \text{CH}_{3} \\ \text{H} & \text{Ch}_{3} - \text{Ch}_{3} \end{array} \quad \text{(n = 1 $\sim 1000)},$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \\ \text{H-S}_{1}^{-} = 0 \\ \text{CH}_{3} & \text{S}_{1}^{-} = 0 \\ \text{O} & \text{N}_{n} & \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} - \text{S}_{1}^{-} = \text{CH}_{3} \\ \text{H} & \text{(n = 1 $\sim$ 1 0 0 0),} \end{array}$$

$$\begin{pmatrix}
CH_3 \\
Si-0 \\
H
\end{pmatrix}$$
(n=3~10)

$$\begin{pmatrix}
\zeta_0 H_5 \\
S_{1} \\
H
\end{pmatrix}_{n}$$

$$(n = 3 \sim 1 0)$$

が挙げられる。

【0066】ととで、SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機 化合物との相溶性が良くなりやすいという観点から、下 記一般式(II)

[0067] 【化27】

$$\begin{pmatrix}
R^5 \\
S & 0 \\
H & n
\end{pmatrix}$$
(II)

(式中、R'は炭素数1~6の有機基を表し、nは3~ 10の数を表す。)で表される、1分子中に少なくとも

【0068】一般式(11)で表される化合物中の置換 基R'は、C、H、Oから構成されるものであることが

好ましく、炭化水素基であることがより好ましく、メチ ル基であることがさらに好ましい。

【0069】入手容易性等から、1,3,5,7-テト ラメチルシクロテトラシロキサンであることが好まし

【0070】上記したような各種(B)成分は単独もし 10 くは2種以上のものを混合して用いることが可能であ

(SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分 子中に少なくとも2個含有する有機化合物と(β)成分 の反応) 次に、本発明の(A)成分として、SiH基と 反応性を有する炭素 - 炭素二重結合を1分子中に少なく とも2個含有する有機化合物と(β)成分をヒドロシリ ル化反応して得ることができる化合物を用いる場合の、 SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子 中に少なくとも2個含有する有機化合物と(β)成分と 20 のヒドロシリル化反応に関して説明する。

【0071】尚、SiH基と反応性を有する炭素-炭素 二重結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合 物と(β)成分をヒドロシリル化反応すると、本発明の (A) 成分を含む複数の化合物の混合物が得られること があるが、そこから(A)成分を分離することなく混合 物のままで用いて本発明の硬化性組成物を作成すること もできる。

【0072】SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重 結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物と (B) 成分をヒドロシリル化反応させる場合の、SiH 基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に少 なくとも2個含有する有機化合物と(β)成分の混合比 率は、特に限定されないが、反応中のゲル化が抑制でき るという点においては、一般に、混合するSiH基と反 応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に少なくと も2個含有する有機化合物中のSiH基との反応性を有 する炭素-炭素二重結合の総数(X)と、混合する (β) 成分中のSiH基の総数(Y)との比が、X/Y

≥2であることが好ましく、X/Y≥3であることがよ 40 り好ましい。また(A)成分の(B)成分との相溶性が よくなりやすいという点からは、10≥X/Yであるこ とが好ましく、5≥X/Yであることがより好ましい。 【0073】SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重 結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物と (8) 成分をヒドロシリル化反応させる場合には適当な 触媒を用いてもよい。触媒としては、例えば次のような ものを用いることができる。白金の単体、アルミナ、シ リカ、カーボンブラック等の担体に固体白金を担持させ たもの、塩化白金酸、塩化白金酸とアルコール、アルデ 3個のSiH基を有する環状ポリオルガノシロキサンが 50 ヒド、ケトン等との錯体、白金-オレフィン錯体(例え

ば、Pt (CH,=CH,), (PPh,), Pt (CH, = C H<sub>2</sub>), C l<sub>2</sub>)、白金-ビニルシロキサン錯体(例 えば、Pt (ViMe,SiOSiMe,Vi),、Pt [(MeViSiO),]。)、白金-ホスフィン錯体 (例えば、Pt (PPh,)、Pt (PBu,),)、白 金-ホスファイト錯体(例えば、Pt [P (OP h),],、Pt[P(OBu),],) (式中、Meはメ チル基、Buはブチル基、Viはピニル基、Phはフェ ニル基を表し、n、mは、整数を示す。)、ジカルボニ ルジクロロ白金、カールシュテト(Karstedt) 触媒、また、アシュビー(Ashby)の米国特許第3 159601号及び3159662号明細書中に記載さ れた白金-炭化水素複合体、ならびにラモロー(Lam oreaux)の米国特許第3220972号明細書中 に記載された白金アルコラート触媒が挙げられる。更 に、モディック (Modic) の米国特許第35169 46号明細書中に記載された塩化白金-オレフィン複合 体も本発明において有用である。

【0074】また、白金化合物以外の触媒の例として は、RhCl (PPh), RhCl, RhAl,O, RuCl, IrCl, FeCl, AlCl, PdC 1, · 2H, O、NiCl, 、TiCl, 、等が挙げられ

【0075】とれらの中では、触媒活性の点から塩化白 金酸、白金ーオレフィン錯体、白金ービニルシロキサン 錯体等が好ましい。また、これらの触媒は単独で使用し てもよく、2種以上併用してもよい。

【0076】触媒の添加量は特に限定されないが、十分 な硬化性を有し、かつ硬化性組成物のコストを比較的低 く抑えるため好ましい添加量の下限は、(β)成分のS i H基1モルに対して10-プモル、より好ましくは10 - \*モルであり、好ましい添加量の上限は(β)成分のS iH基1モルに対して10-1モル、より好ましくは10 **-1 モルである。** 

[0077]また、上記触媒には助触媒を併用すること が可能であり、例としてトリフェニルホスフィン等のリ ン系化合物、ジメチルマレエート等の1、2-ジエステ ル系化合物、2-ヒドロキシ-2-メチル-1-ブチン 等のアセチレンアルコール系化合物、単体の硫黄等の硫 黄系化合物、トリエチルアミン等のアミン系化合物等が 挙げられる。助触媒の添加量は特に限定されないが、ヒ ドロシリル化触媒 1 モルに対しての好ましい添加量の下 限は、10-2モル、より好ましくは10-2モルであり、 好ましい添加量の上限は10'モル、より好ましくは1 0モルである。

【0078】反応させる場合のSiH基と反応性を有す る炭素-炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有 する有機化合物、(β)成分、触媒の混合の方法として は、各種方法をとることができるが、SiH基と反応性 を有する炭素 – 炭素二重結合を 1 分子中に少なくとも 2

個含有する有機化合物に触媒を混合したものを、(β) 成分にを混合する方法が好ましい。SiH基と反応性を 有する炭素-炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個 含有する有機化合物、(β)成分の混合物に触媒を混合 する方法だと反応の制御が困難である。(β)成分と触 媒を混合したものにSiH基と反応性を有する炭素-炭 **素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化** 合物を混合する方法をとる場合は、触媒の存在下(β) 成分が混入している水分と反応性を有するため、変質す 10 ることがある。

【0079】反応温度としては種々設定できるが、との 場合好ましい温度範囲の下限は30℃、より好ましくは 50℃であり、好ましい温度範囲の上限は200℃、よ り好ましくは150℃である。反応温度が低いと十分に 反応させるための反応時間が長くなり、反応温度が高い と実用的でない。反応は一定の温度で行ってもよいが、 必要に応じて多段階あるいは連続的に温度を変化させて

【0080】反応時間、反応時の圧力も必要に応じ種々 20 設定できる。

【0081】ヒドロシリル化反応の際に溶媒を使用して もよい。使用できる溶剤はヒドロシリル化反応を阻害し ない限り特に限定されるものではなく、具体的に例示す れば、ベンゼン、トルエン、ヘキサン、ヘブタン等の炭 化水素系溶媒、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキ サン、1,3-ジオキソラン、ジエチルエーテル等のエ ーテル系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケト ン系溶媒、クロロホルム、塩化メチレン、1, 2-ジ クロロエタン等のハロゲン系溶媒を好適に用いることが 30 できる。溶媒は2種類以上の混合溶媒として用いること もできる。溶媒としては、トルエン、テトラヒドロフラ ン、1,3-ジオキソラン、クロロホルムが好ましい。 使用する溶媒量も適宜設定できる。

【0082】その他、反応性を制御する目的等のために 種々の添加剤を用いてもよい。

【0083】SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重 結合を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物と (β) 成分を反応させた後に、溶媒あるいは/および未 反応のSiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を 1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物あるいは /および(β)成分を除去することもできる。これらの 揮発分を除去することにより、得られる(A)成分が揮 発分を有さないため(B)成分との硬化の場合に揮発分 の揮発によるボイド、クラックの問題が生じにくい。除 去する方法としては例えば、減圧脱揮の他、活性炭、ケ イ酸アルミニウム、シリカゲル等による処理等が挙げら れる。減圧脱揮する場合には低温で処理することが好ま しい。との場合の好ましい温度の上限は100℃であ り、より好ましくは60℃である。髙温で処理すると増 50 粘等の変質を伴いやすい。

【0084】以上のような、SiH基と反応性を有する 炭素 - 炭素二重結合を1分子中に少なくとも2個含有す る有機化合物と(β)成分の反応物である(A)成分の 例としては、ピスフェノールAジアリルエーテルと1, 3, 5, 7-テトラメチルシクロテトラシロキサンの反 応物、ピニルシクロヘキセンと1,3,5,7-テトラ メチルシクロテトラシロキサンの反応物、ジビニルベン ゼンと1、3、5、7-テトラメチルシクロテトラシロ キサンの反応物、ジシクロペンタジエンと1,3,5, 7-テトラメチルシクロテトラシロキサンの反応物、ト リアリルイソシアヌレートと1, 3, 5, 7-テトラメ チルシクロテトラシロキサンの反応物、ジアリルモノグ リシジルイソシアヌレートと1, 3, 5, 7ーテトラメ チルシクロテトラシロキサンの反応物、等を挙げること ができる。 ((B)成分)次に、(B)成分であるSi H基を有する化合物について説明する。

【0085】本発明の(B)成分は、1分子中に少なく とも2個のSiH基を含有する化合物である。

【0086】(B)成分については1分子中に少なくと も2個のSiH基を含有する化合物であれば特に制限が 20 高く信頼性の高い封止剤となりやすい。 なく、例えば国際公開WO96/15194に記載され る化合物で、1分子中に少なくとも2個のSiH基を有 するもの等が使用できる。

【0087】とれらのうち、入手性の面からは、1分子 中に少なくとも2個のSiH基を有する鎖状及び/又は 環状オルガノポリシロキサンが好ましく、(A)成分と の相溶性が良いという観点からは、さらに、下記一般式 (II)

[0088]

【化28】



(式中、R'は炭素数1~6の有機基を表し、nは3~ 10の数を表す。)で表される、1分子中に少なくとも 2個のSiH基を有する環状オルガノポリシロキサンが 好ましい。

[0089] 一般式 (II) で表される化合物中の置換 基R<sup>2</sup>は、C、H、Oから構成されるものであることが 好ましく、炭化水素基であることがより好ましく、メチ ル基であることがさらに好ましい。

[0090]一般式(II)で表される化合物として は、入手容易性の観点からは、1,3,5,7-テトラ メチルシクロテトラシロキサンであることが好ましい。 [0091] (B) 成分の分子量は特に制約はなく任意 のものが好適に使用できるが、より流動性を発現しやす いという観点からは低分子量のものが好ましく用いられ 50 れらの混合物等が挙げられる。

る。具体的には、分子量が50~100,000のもの が好ましく、50~1,000のものがより好ましく、 50~700のものがさらに好ましい。

32

【0092】(B)成分は単独もしくは2種以上のもの を混合して用いることが可能である。

【0093】(A)成分と良好な相溶性を有するという 観点、および(B)成分の揮発性が低くなり得られる封 止剤からのアウトガスの問題が生じ難いという観点から は、(B)成分は、SiH基と反応性を有する炭素-炭 10 素二重結合を1分子中に1個以上含有する有機化合物  $(\alpha)$  と、1分子中に少なくとも2個のS i H基を有す る鎖状及び/又は環状のポリオルガノシロキサン(*β*) を、ヒドロシリル化反応して得ることができる化合物で あることが好ましい。

 $((\alpha)$ 成分) ことで $(\alpha)$ 成分は上記した(A)成分 である、SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合 を1分子中に少なくとも2個含有する有機化合物と同じ もの (α1) も用いることができる。 (α1) 成分を用 いると得られる硬化物の架橋密度が高くなり力学強度が

【0094】その他、SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合を1分子中に1個含有する有機化合物(α 2) も用いることができる。(α2)成分を用いると得 られる硬化物が低弾性となりやすく、低応力により信頼 性の高い封止剤となりやすい。

((α2)成分) (α2)成分としては、SiH基と反 応性を有する炭素 - 炭素二重結合を1分子中に1個含有 する有機化合物であれば特に限定されないが、(B)成 分が(A)成分と相溶性がよくなるという点において 30 は、化合物としてはポリシロキサン-有機ブロックコポ リマーやポリシロキサンー有機グラフトコポリマーのよ うなシロキサン単位(Si-〇-Si)を含むものでは なく、構成元素としてC、H、N、O、S、およびハロ ゲンのみを含むものであることが好ましい。

[0095] (α2) 成分のSiH基と反応性を有する 炭素-炭素二重結合の結合位置は特に限定されず、分子 内のどとに存在してもよい。

[0096] (a2) 成分の化合物は、重合体系の化合 物と単量体系化合物に分類できる。

【0097】重合体系化合物としては例えば、ポリシロ キサン系、ポリエーテル系、ポリエステル系、ポリアリ レート系、ポリカーボネート系、飽和炭化水素系、不飽 和炭化水素系、ポリアクリル酸エステル系、ポリアミド 系、フェノールーホルムアルデヒド系(フェノール樹脂 系)、ポリイミド系の化合物を用いることができる。

【0098】また単量体系化合物としては例えば、フェ ノール系、ピスフェノール系、ベンゼン、ナフタレン等 の芳香族炭化水素系:直鎖系、脂環系等の脂肪族炭化水 素系:複素環系の化合物、シリコン系の化合物およびと

[0099] (α2) 成分のSiH基と反応性を有する 炭素 - 炭素二重結合としては特に限定されないが、下記 一般式(III)

33

[0100]

[1k29]

(式中R'は水素原子あるいはメチル基を表す。)で示 10 示される脂環式の基が特に好ましい。 される基が反応性の点から好適である。また、原料の入 手の容易さからは、

[0101]

[化30]

示される基が特に好ましい。

【0102】(α2) 成分のS i H基と反応性を有する 炭素 - 炭素二重結合としては、下記一般式(IV)

[0103]

【化31】



(式中R'は水素原子あるいはメチル基を表す。)で示 される脂環式の基が、硬化物の耐熱性が高いという点か ら好適である。また、原料の入手の容易さからは、

[0104]

[1t32]



【0105】SiH基と反応性を有する炭素-炭素二重 結合は (α2) 成分の骨格部分に直接結合していてもよ く、2価以上の置換基を介して共有結合していても良 い。2価以上の置換基としては炭素数0~10の置換基 であれば特に限定されないが、(B)成分が(A)成分 と相溶性がよくなりやすいという点においては、構成元 素としてC、H、N、O、S、およびハロゲンのみを含 むものが好ましい。これらの置換基の例としては、

[0106]

20 【化33】

$$-s- \qquad -\overset{0}{\overset{}{\overset{}{\text{ ...}}}} -\overset{\text{CH}_3}{\overset{}{\overset{}{\text{ ...}}}} -\overset{\text{CH}_3}{\overset{}{\text{ ...}}} -\overset{\text{CH}_3}{\overset{...}} -\overset{\text{CH}_3}{\overset{}{\text{ ...}}} -\overset{\text{CH}_3}{\overset{...}} -\overset{\text{CH}_$$

$$- \begin{array}{c} & -\zeta F_3 \\ -\zeta G_7 \\ -\zeta F_3 \end{array}$$

(nは1~10の数を表す。),

(nは0~4の数を表す。) ,

## [0107]

【化34】

(nは0~4の数を表す。)

が挙げられる。また、これらの2価以上の置換基の2つ 以上が共有結合によりつながって1つの2価以上の置換 40 【化35】 基を構成していてもよい。

【0108】以上のような骨格部分に共有結合する基の 30 例としては、ビニル基、アリル基、メタリル基、アクリ ル基、メタクリル基、2-ヒドロキシ-3-(アリルオ キシ) プロピル基、2-アリルフェニル基、3-アリル フェニル基、4-アリルフェニル基、2-(アリルオキ シ) フェニル基、3-(アリルオキシ) フェニル基、4 - (アリルオキシ) フェニル基、2 - (アリルオキシ) エチル基、2、2-ビス (アリルオキシメチル) ブチル 基、3-アリルオキシ-2、2-ビス(アリルオキシメ チル)プロピル基、

[0109]

(nは0~4の数を表す。)

が挙げられる。

【0110】(a2)成分の具体的な例としては、プロ ペン、1-プテン、1-ペンテン、1-ヘキセン、1-ヘプテン、1-オクテン、1-ノネン、1-デセン、1 ードデセン、1-ウンデセン、出光石油化学社製リニア レン、4,4-ジメチル-1-ペンテン、2-メチル-1-ヘキセン、2,3,3-トリメチル-1-ブテン、 2, 4, 4-トリメチル-1-ペンテン等のような鎖状 脂肪族炭化水素系化合物類、シクロヘキセン、メチルシ クロヘキセン、メチレンシクロヘキサン、ノルボルニレ ン、エチリデンシクロヘキサン、ビニルシクロヘキサ ン、カンフェン、カレン、αビネン、βビネン等のよう な環状脂肪族炭化水素系化合物類、スチレン、αメチル スチレン、インデン、フェニルアセチレン、4-エチニ ルトルエン、アリルベンゼン、4-フェニル-1-ブテ ン等のような芳香族炭化水素系化合物、アルキルアリル エーテル、アリルフェニルエーテル等のアリルエーテル 類、グリセリンモノアリルエーテル、エチレングリコー ルモノアリルエーテル、4-ビニル-1,3-ジオキソ 40 ラン-2-オン等の脂肪族系化合物類、1,2-ジメト キシ-4-アリルベンゼン、o-アリルフェノール等の 芳香族系化合物類、モノアリルジベンジルイソシアヌレ ート、モノアリルジグリシジルイソシアヌレート等の置 換イソシアヌレート類、ビニルトリメチルシラン、ビニ ルトリメトキシシラン、ビニルトリフェニルシラン等の シリコン化合物等が挙げられる。さらに、片末端アリル 化ポリエチレンオキサイド、片末端アリル化ポリプロピ レンオキサイド等のポリエーテル系樹脂、片末端アリル

化ポリブチルアクリレート、片末端アリル化ポリメチル メタクリレート等のアクリル系樹脂、等の片末端にビニ ル基を有するポリマーあるいはオリゴマー類等も挙げる ことができる。

【0111】構造は線状でも枝分かれ状でもよく、分子量は特に制約はなく種々のものを用いることができる。分子量分布も特に制限ないが、混合物の粘度が低くなり成形性が良好となりやすいという点においては、分子量30分布が3以下であることが好ましく、2以下であることがより好ましく、1.5以下であることがさらに好ましい。

【0112】(α2)成分のガラス転位温度が存在する場合はこれについても特に限定はなく種々のものが用いられるが、得られる硬化物が強靭となりやすいという点においては、ガラス点移転温度は100℃以下であることがより好ましく、0℃以下であることがより好ましく、0℃以下であることがさらに好ましい。好ましい樹脂の例としてはポリブチルアクリレート樹脂等が挙げられる。逆に得られる硬化物の耐熱性が高くなるという点においては、ガラス転位温度は100℃以上であることが好ましく、120℃以上であることがより好ましく、150℃以上であることがさらに好ましく、170℃以上であることが最も好ましい。ガラス転位温度は動的粘弾性測定においてtan δが極大を示す温度として求めることができる。

シリコン化合物等が挙げられる。さらに、片末端アリル 【0113】(α2)成分としては、得られる硬化物の 化ポリエチレンオキサイド、片末端アリル化ポリプロピ 耐熱性が高くなるという点においては、炭化水素化合物 レンオキサイド等のポリエーテル系樹脂、片末端アリル であることが好ましい。この場合好ましい炭素数の下限 化ポリイソブチレン等の炭化水素系樹脂、片末端アリル 50 は7であり、好ましい炭素数の上限は10である。

[0114] (a2) 成分としてはその他の反応性基を 有していてもよい。この場合の反応性基としては、エポ キシ基、アミノ基、ラジカル重合性不飽和基、カルボキ シル基、イソシアネート基、ヒドロキシル基、アルコキ シシリル基等が挙げられる。これらの官能基を有してい る場合には得られる硬化性組成物の接着性が高くなりや すく、得られる硬化物の強度が高くなりやすい。接着性 がより高くなりうるという点からは、これらの官能基の うちエポキシ基が好ましい。また、得られる硬化物の耐 熱性が高くなりやすいという点においては、反応性基を 10 【0116】具体的には、例えば 平均して1分子中に1個以上有していることが好まし い。具体的にはモノアリルジグリシジルイソシアヌレー\*

\*ト、アリルグリシジルエーテル、アリロキシエチルメタ クリレート、アリロキシエチルアクリレート、ビニルト リメトキシシラン等が挙げられる。

【0115】上記のような(α2)成分としては単一の ものを用いてもよいし、複数のものを組み合わせて用い てもよい。

((B) 成分) (B) 成分は、1分子中に少なくとも2 個のSiH基を有する鎖状及び/又は環状のポリオルガ ノシロキサンである。

[0117] 【化36】

$$\begin{array}{c} CH_{3} & CH_{3} \\ CH_{3} - S_{1}^{i} - O + S_{1}^{i} - O + S_{1}^{i} - CH_{3} \\ CH_{3} & H & CH_{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} - \text{Si} - 0 \begin{pmatrix} \text{C}_{6}\text{H}_{5} \\ \text{Si} - 0 \\ \text{CH}_{3} \end{pmatrix} - \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si} - \text{CH}_{3} \\ \text{H} \\ \text{n} \end{array} \quad \text{CH}_{3} \qquad \text{( n = 3 $\sim$ 1 0 0 0),} \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} - \text{S} \stackrel{?}{\text{i}} - \text{O} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S} \stackrel{?}{\text{i}} - \text{O} \\ \text{S} \stackrel{?}{\text{i}} - \text{O} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{m} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{S} \stackrel{?}{\text{i}} - \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{n} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \end{array}$$

 $(m=3\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{3} - S_{1}^{1} - O \\ CH_{3} \end{array} \begin{array}{c} CH_{3} \\ S_{1}^{1} - O \\ CH_{3} \end{array} \begin{array}{c} CH_{3} \\ S_{1}^{1} - O \\ C_{8}H_{17} \\ C_{17} \\ CH_{3} \end{array} \begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array}$$

 $(m=3\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} - \text{Si} - 0 \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si} - 0 \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{5} \\ \text{CH}_$$

 $(m=3\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} CH_3 \\ H-S_{i}^{i}-O \\ CH_3 \end{array} \\ \begin{array}{c} CH_3 \\ S_{i}^{i}-O \\ H \end{array} \\ \begin{array}{c} CH_3 \\ S_{i}^{i}-O \\ CH_3 \end{array} \\ \begin{array}{c} CH_3 \\ S_{i}^{i}-H \\ DCH_3 \end{array}$$

 $(m=1\sim1000, n=0\sim1000)$ 

[0118] [(L37)

 $(m=1\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \\ \text{H-} & \text{Si-} \\ \text{CH}_{3} & \text{H} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si-} \\ \text{H} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si-} \\ \text{M} \end{array} \begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{Si-} \\ \text{CH}_{3} \end{array}$$

 $(m=1\sim1000, n=0\sim1000)$ 

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} & \left( \begin{array}{c} C_{1}BH_{5} \\ CH_{3} \end{array} \right) & \text{CH}_{3} \\ CH_{3} & \text{CH}_{3} \end{array} \begin{array}{c} CH_{3} \\ O \\ O \\ CH_{3} \end{array} \begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} \\ \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \\ \text{H-} & \text{S}_{i} - 0 \\ \text{CH}_{3} & \text{S}_{i} - 0 \\ \text{CH}_{3} & \text{O} \\ \text{CH}_{3} & \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} & \text{S}_{i} - \text{CH}_{3} \\ \text{H} & \text{(n = 1 $\sim$ 1000)}, \end{array}$$

$$\begin{pmatrix}
cH_3 \\
S_{i} - 0 \\
H
\end{pmatrix}_{n} \quad (n = 3 \sim 1 \ 0)$$

$$\begin{pmatrix}
\zeta_8H_5\\
S_{1} & 0\\
H
\end{pmatrix}_{n} \quad (n = 3 \sim 1 \ 0)$$

が挙げられる。

【0119】ととで、(α)成分との相溶性が良くなり やすいという観点から、下記一般式(II)

[0120]

[化38]

$$\begin{bmatrix}
R^5 \\
S_1 \\
H
\end{pmatrix}_{n}$$
(II)

(式中、R<sup>1</sup>は炭素数1~6の有機基を表し、nは3~10の数を表す。)で表される、1分子中に少なくとも3個のSiH基を有する環状ポリオルガノシロキサンが好ましい。

【0121】一般式(II)で表される化合物中の置換 50

基R<sup>1</sup>は、C、H、Oから構成されるものであることが 好ましく、炭化水素基であることがより好ましく、メチ ル基であることがさらに好ましい。

【0122】入手容易性等から、1,3,5,7-テトラメチルシクロテトラシロキサンであることが好ましい。

【0123】上記したような各種(β)成分は単独もしくは2種以上のものを混合して用いることが可能である。

10 ((α)成分と(β)成分の反応)次に、本発明の (B)成分として、(α)成分と(β)成分をヒドロシ リル化反応して得ることができる化合物を用いる場合 の、(α)成分と(β)成分とのヒドロシリル化反応に 関して説明する。

[0124]尚、 $(\alpha)$ 成分と $(\beta)$ 成分をヒドロシリル化反応すると、本発明の(B)成分を含む複数の化合物の混合物が得られることがあるが、そこから(B)成分を分離することなく混合物のままで用いて本発明の硬化性組成物を作成することもできる。

20 【0125】(α)成分と(β)成分をヒドロシリル化反応させる場合の(α)成分と(β)成分の混合比率は、特に限定されないが、得られる(B)成分と(A)成分とのヒドロシリル化による硬化物の強度を考えた場合、(B)成分のSiH基が多い方が好ましいため、一般に混合する(α)成分中のSiH基との反応性を有する炭素-炭素二重結合の総数(X)と、混合する(β)成分中のSiH基の総数(Y)との比が、Y/X≥2であることが好ましく、Y/X≥3であることがより好ましい。また(B)成分の(A)成分との相溶性がよくなりやすいという点からは、10≥Y/Xであることが好ましく、5≥Y/Xであることがより好ましい。

【0126】(α) 成分と(β) 成分をヒドロシリル化 反応させる場合には適当な触媒を用いてもよい。触媒としては、例えば次のようなものを用いることができる。白金の単体、アルミナ、シリカ、カーボンブラック等の担体に固体白金を担持させたもの、塩化白金酸、塩化白金酸とアルコール、アルデヒド、ケトン等との錯体、白金ーオレフィン錯体(例えば、Pt(CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>),(PPh<sub>3</sub>), Pt(CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>), 白金ーゼニルシロキサン錯体(例えば、Pt(ViMe<sub>2</sub>SiOSiMe<sub>2</sub>Vi)。、Pt[(MeViSi

O) , ]。)、白金ーホスフィン錯体 (例えば、Pt (PPh,),、Pt (PBu,),)、白金ーホスファイト錯体 (例えば、Pt [P(OPh),],、Pt [P(OBu),],、Pt [P(OBu),],) (式中、Meはメチル基、Buはブチル基、Viはビニル基、Phはフェニル基を表し、n、mは、整数を示す。)、ジカルボニルジクロロ白金、カールシュテト (Karstedt) 触媒、また、アシュビー(Ashby)の米国特許第3159601号及び3159662号明細書中に記載された白金一炭化水素複合

体、ならびにラモロー(Lamoreaux)の米国特許第3220972号明細書中に記載された白金アルコラート触媒が挙げられる。更に、モディック(Modic)の米国特許第3516946号明細書中に記載された塩化白金-オレフィン複合体も本発明において有用である

【0127】また、白金化合物以外の触媒の例としては、RhCl(PPh),、RhCl,、RhAl,O,、RuCl,、IrCl,、FeCl,、AlCl,、PdCl,・2H,O、NiCl,、TiCl,、等が挙げられる。

【0128】とれらの中では、触媒活性の点から塩化白金酸、白金-オレフィン錯体、白金-ビニルシロキサン 錯体等が好ましい。また、とれらの触媒は単独で使用してもよく、2種以上併用してもよい。

[0129] 触媒の添加量は特に限定されないが、十分 な硬化性を有し、かつ硬化性組成物のコストを比較的低 く抑えるため好ましい添加量の下限は、(β)成分のS i H基1モルに対して10-プモル、より好ましくは10 - \*モルであり、好ましい添加量の上限は(β)成分のS i H基1モルに対して10-1モル、より好ましくは10 ~ そルである。ととこと また、上記触媒には助触媒を 併用することが可能であり、例としてトリフェニルホス フィン等のリン系化合物、ジメチルマレエート等の1、 2-ジェステル系化合物、2-ヒドロキシ-2-メチル - 1 - ブチン等のアセチレンアルコール系化合物、単体 の硫黄等の硫黄系化合物、トリエチルアミン等のアミン 系化合物等が挙げられる。助触媒の添加量は特に限定さ れないが、ヒドロシリル化触媒 1 モルに対しての好まし い添加量の下限は、10-2モル、より好ましくは10-2 モルであり、好ましい添加量の上限は10'モル、より 好ましくは10モルである。

[0130] 反応させる場合の( $\alpha$ )成分、( $\beta$ )成分、触媒の混合の方法としては、各種方法をとることができるが、( $\alpha$ ) 成分に触媒を混合したものを、( $\beta$ ) 成分にを混合する方法が好ましい。( $\alpha$ ) 成分、( $\beta$ ) 成分の混合物に触媒を混合する方法だと反応の制御が困難である。( $\beta$ ) 成分と触媒を混合したものに( $\alpha$ ) 成分を混合する方法をとる場合は、触媒の存在下( $\beta$ ) 成分が混入している水分と反応性を有するため、変質することがある。

[0131] 反応温度としては種々設定できるが、この場合好ましい温度範囲の下限は30℃、より好ましくは50℃であり、好ましい温度範囲の上限は200℃、より好ましくは150℃である。反応温度が低いと十分に反応させるための反応時間が長くなり、反応温度が高いと実用的でない。反応は一定の温度で行ってもよいが、必要に応じて多段階あるいは連続的に温度を変化させてもよい。

【0132】反応時間、反応時の圧力も必要に応じ種々 50 げたものおよびそれらの各種混合物、の各種組み合わせ

設定できる。

【0133】ヒドロシリル化反応の際に溶媒を使用してもよい。使用できる溶剤はヒドロシリル化反応を阻害しない限り特に限定されるものではなく、具体的に例示すれば、ベンゼン、トルエン、ヘキサン、ヘブタン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサン、1,3ージオキソラン、ジエチルエーテル等のケトン系溶媒、アセトン、メチルエチルケトン等のケトン系溶媒、クロロホルム、塩化メチレン、1,2ージクロロエタン等のハロゲン系溶媒を好適に用いることができる。溶媒としては、トルエン、テトラヒドロフラン、1,3ージオキソラン、クロロホルムが好ましい。使用する溶媒量も適宜設定できる。

44

【0134】その他、反応性を制御する目的等のために 種々の添加剤を用いてもよい。

【0135】(α)成分と(β)成分を反応させた後に、溶媒あるいは/および未反応の(α)成分あるいは/および(β)成分を除去することもできる。これらの理発分を除去することにより、得られる(B)成分が揮発分を有さないため(A)成分との硬化の場合に揮発分の揮発によるボイド、クラックの問題が生じにくい。除去する方法としては例えば、減圧脱揮の他、活性炭、ケイ酸アルミニウム、シリカゲル等による処理等が挙げられる。減圧脱揮する場合には低温で処理することが好ましい。この場合の好ましい温度の上限は100℃であり、より好ましくは60℃である。高温で処理すると増粘等の変質を伴いやすい。

[0136]以上のような、(a)成分と(B)成分の 30 反応物である(B)成分の例としては、ピスフェノール Aジアリルエーテルと1、3、5、7-テトラメチルシ クロテトラシロキサンの反応物、ビニルシクロヘキセン と1、3、5、7-テトラメチルシクロテトラシロキサ ンの反応物、ジビニルベンゼンと1,3,5,7-テト ラメチルシクロテトラシロキサンの反応物、ジシクロペ ンタジエンと1、3、5、7-テトラメチルシクロテト ラシロキサンの反応物、トリアリルイソシアヌレートと 1, 3, 5, 7-テトラメチルシクロテトラシロキサン の反応物、ジアリルモノグリシジルイソシアヌレートと 1, 3, 5, 7-テトラメチルシクロテトラシロキサン 40 の反応物、アリルグリシジルエーテルと1、3、5、7 – テトラメチルシクロテトラシロキサンの反応物、αメ チルスチレンと1、3、5、7-テトラメチルシクロテ トラシロキサンの反応物、モノアリルジグリシジルイソ シアヌレートと1、3、5、7-テトラメチルシクロテ トラシロキサンの反応物、等を挙げることができる。

((A)成分と(B)成分の混合)(A)成分と(B)成分の組合せについては(A)成分の例として挙げたものおよびそれらの各種混合物/(B)成分の例として挙げたものおよびそれらの各種混合物/の各種組み合わせ

を挙げることができる。

【0137】(A)成分と(B)成分の混合比率は、必 要な強度を失わない限りは特に限定されないが、(B) 成分中のSiH基の数(Y)の(A)成分中の炭素-炭 素二重結合の数(X)に対する比において、好ましい範 囲の下限はY/X≥0.3、より好ましくはY/X≥ 0.5、さらに好ましくは $Y/X \ge 0.7$ であり、好ま しい範囲の上限は3≥Y/X、より好ましくは2≥Y/ X、さらに好ましくは1.5≧Y/Xである。好ましい 範囲からはずれた場合には十分な強度が得られなかった 10 り、熱劣化しやすくなる場合がある。

45

((C)成分)次に(C)成分であるヒドロシリル化触 媒について説明する。

【0138】ヒドロシリル化触媒としては、ヒドロシリ ル化反応の触媒活性があれば特に限定されないが、例え ば、白金の単体、アルミナ、シリカ、カーボンブラック 等の担体に固体白金を担持させたもの、塩化白金酸、塩 化白金酸とアルコール、アルデヒド、ケトン等との錯 体、白金-オレフィン錯体(例えば、Pt(CHュ=C  $H_1$ ), (PPh<sub>3</sub>), Pt (CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>), Cl<sub>2</sub>), 白金-ビニルシロキサン錯体 (例えば、Pt (ViMe ,SiOSiMe,Vi),, Pt [ (MeViSi O) 4] 。)、白金-ホスフィン錯体(例えば、Pt(P Ph<sub>3</sub>)<sub>4</sub>、Pt (PBu<sub>3</sub>)<sub>4</sub>)、白金-ホスファイト錯 体 (例えば、Pt [P (OPh),],、Pt [P (OB u),],) (式中、Meはメチル基、Buはブチル基、 Viはビニル基、Phはフェニル基を表し、n、mは、 整数を示す。)、ジカルボニルジクロロ白金、カールシ ュテト (Karstedt) 触媒、また、アシュピー (Ashby)の米国特許第3159601号および3 30 159662号明細書中に記載された白金-炭化水素複 合体、ならびにラモロー(Lamoreaux)の米国 特許第3220972号明細書中に記載された白金アル コラート触媒が挙げられる。さらに、モディック (Mo dic)の米国特許第3516946号明細書中に記載 された塩化白金ーオレフィン複合体も本発明において有 用である。

【0139】また、白金化合物以外の触媒の例として は、RhCl (PPh),、RhCl,、RhAl,O,、 RuCl, IrCl, FeCl, AlCl, PdC 40 1,・2H,O、NiCl,、TiCl,、等が挙げられ

【0140】とれらの中では、触媒活性の点から塩化白 金酸、白金-オレフィン錯体、白金-ビニルシロキサン 錯体等が好ましい。また、これらの触媒は単独で使用し てもよく、2種以上併用してもよい。

[0141] 触媒の添加量は特に限定されないが、十分 な硬化性を有し、かつ硬化性組成物のコストを比較的低 く抑えるため好ましい添加量の下限は、(B)成分のS i H基1モルに対して10-0モル、より好ましくは10 50 リシドキシブロビルトリエトキシシラン、2-(3,4

- \*モルであり、好ましい添加量の上限は(β)成分のS i H基1モルに対して10-1モル、より好ましくは10 **ー'モルである。** 

46

【0142】また、上記触媒には助触媒を併用すること が可能であり、例としてトリフェニルホスフィン等のリ ン系化合物、ジメチルマレエート等の1、2-ジエステ ル系化合物、2-ヒドロキシー2-メチルー1-ブチン 等のアセチレンアルコール系化合物、単体の硫黄等の硫 黄系化合物、トリエチルアミン等のアミン系化合物等が 挙げられる。助触媒の添加量は特に限定されないが、ヒ ドロシリル化触媒 1 モルに対しての好ましい添加量の下 限は、10-2モル、より好ましくは10-1モルであり、 好ましい添加量の上限は10゚モル、より好ましくは1 0モルである。

((D)成分)次に、(D)成分である充填材について 説明する。

【0143】(D)成分の充填材としては各種のものが 用いられるが、例えば、石英、ヒュームシリカ、沈降性 シリカ、無水ケイ酸、溶融シリカ、結晶性シリカ、超微 20 粉無定型シリカ等のシリカ系充填材、窒化ケイ素、銀 粉、アルミナ、水酸化アルミニウム、酸化チタン、ガラ ス繊維、炭素繊維、マイカ、カーボンブラック、グラフ ァイト、ケイソウ土、白土、クレー、タルク、炭酸カル シウム、炭酸マグネシウム、硫酸バリウム、無機バルー ン等の無機充填材をはじめとして、エポキシ系等の従来 の封止材の充填材として一般に使用あるいは/および提 案されている充填材等を挙げることができる。

【0144】(D)成分の充填材としては、封止する半 導体や電子材料へダメージを与え難いという観点から は、低放射線性であることが好ましい。

【0145】(D)成分の充填材は適宜表面処理しても よい。表面処理としては、アルキル化処理、トリメチル シリル化処理、シリコーン処理、カップリング剤による 処理等が挙げられる。

【0146】この場合のカップリング剤の例としては、 シランカップリング剤が挙げられる。シランカップリン グ剤としては、分子中に有機基と反応性のある官能基と 加水分解性のケイ素基を各々少なくとも 1 個有する化合 物であれば特に限定されない。有機基と反応性のある基 としては、取扱い性の点からエポキシ基、メタクリル 基、アクリル基、イソシアネート基、イソシアヌレート 基、ビニル基、カルバメート基から選ばれる少なくとも 1個の官能基が好ましく、硬化性及び接着性の点から、 エポキシ基、メタクリル基、アクリル基が特に好まし い。加水分解性のケイ素基としては取扱い性の点からア ルコキシシリル基が好ましく、反応性の点からメトキシ シリル基、エトキシシリル基が特に好ましい。

【0147】好ましいシランカップリング剤としては、 3-グリシドキシプロピルトリメトキシシラン、3-グ

48 るいは/および提案されているものをはじめ、各種設定 できる。例えば、9 7 %以上等、任意に設定できる。

【0157】(D)成分の充填材の形状としては、封止材の粘度が低くなりやすい観点からは、球状の充填材であることが好ましい。

【0158】(D)成分の充填材は単独で使用してもよく、2種以上併用してもよい。

[0159] (D) 成分の充填材の添加量はとくに限定されないが、線膨張係数の低減化効果が高く、かつ封止剤の流動性が良好であるという観点から、好ましい添加量の下限は全封止剤中の30重量%、より好ましくは50重量%であり、好ましい添加量の上限は全封止剤中の80重量%、より好ましくは70重量%である。

(混合)(A)成分、(B)成分、(C)成分、(D)成分の混合の方法としては、各種方法をとることができるが、封止材の中間原料の貯蔵安定性が良好になりやすいという点においては、(A)成分に(C)成分および(D)成分を混合したものと、(B)成分を混合する方法が好ましい。(B)成分に(C)成分あるいは/および(D)成分を混合したものに(A)成分を混合する方法をとる場合は、(C)成分存在下あるいは/および非存在下において(B)成分が環境中の水分あるいは/および(D)成分のと反応性を有するため、貯蔵中等に変質することもある。

#### (添加剤)

(硬化遅延剤) 本発明の封止剤にはの保存安定性を改良 する目的、あるいは製造過程でのヒドロシリル化反応の 反応性を調整する目的で、硬化遅延剤を使用することが できる。硬化遅延剤としては、脂肪族不飽和結合を含有 30 する化合物、有機リン化合物、有機イオウ化合物、窒素 含有化合物、スズ系化合物、有機過酸化物等が挙げら れ、これらを併用してもかまわない。脂肪族不飽和結合 を含有する化合物として、プロバギルアルコール類、エ ン-イン化合物類、マレイン酸エステル類等が例示され る。有機リン化合物としては、トリオルガノフォスフィ ン類、ジオルガノフォスフィン類、オルガノフォスフォ ン類、トリオルガノフォスファイト類等が例示される。 有機イオウ化合物としては、オルガノメルカプタン類、 ジオルガノスルフィド類、硫化水素、ベンゾチアゾー ル、ベンゾチアゾールジサルファイド等が例示される。 窒素含有化合物としては、アンモニア、1~3級アルキ ルアミン類、アリールアミン類、尿素、ヒドラジン等が 例示される。スズ系化合物としては、ハロゲン化第一ス ズ2水和物、カルボン酸第一スズ等が例示される。有機 過酸化物としては、ジーtーブチルベルオキシド、ジク ミルベルオキシド、ベンゾイルペルオキシド、過安息香 酸tーブチル等が例示される。

[0160] これらの硬化遅延剤のうち、遅延活性が良好で原料入手性がよいという観点からは、ベンゾチアゾ -ル、チアゾール、ジメチルマレート、3-ヒドロキシ

-エポキシシクロヘキシル)エチルトリメトキシシラン、2-(3,4-エポキシシクロヘキシル)エチルトリエトキシシラン等のエポキシ官能基を有するアルコキシシラン類:3-メタクリロキシブロビルトリエトキシシラン、3-メタクリロキシブロビルトリエトキシシラン、3-アクリロキシブロビルトリエトキシシラン、3-アクリロキシブロビルトリエトキシシラン、メタクリロキシメチルトリメトキシシラン、アクリロキシメチルトリメトキシシラン、アクリロキシメチルトリエトキシシラン等の10メタクリル基あるいはアクリル基を有するアルコキシシラン類が例示できる。

【0148】その他にも(D)成分の充填材を添加する方法が挙げられる。例えばアルコキシシラン、アシロキシシラン、ハロゲン化シラン等の加水分解性シランモノマーあるいはオリゴマーや、チタン、アルミニウム等の金属のアルコキシド、アシロキシド、ハロゲン化物等を、本発明の組成物に添加して、組成物中あるいは組成物の部分反応物中で反応させ、組成物中で充填材を生成させる方法も挙げることができる。

【0149】以上のような(D)成分の充填材のうち硬化反応を阻害し難く、線膨張係数の低減化効果が大きいという観点からは、シリカ系充填材が好ましい。

【0150】(D)成分の充填材の平均粒径としては、 封止材の狭い隙間への浸透性が良好となりやすいという 点においては、10μm以下であることが好ましく、5 μm以下であることがより好ましい。

【0151】(D)成分の充填材の粒径50μm以上の粒子の割合としては、封止材の狭い隙間への浸透性が良好となりやすいという点においては、1重量%以下であることがより好ましい。

【0152】(D)成分の充填材の粒径分布については、エポキシ系等の従来の封止材の充填材として使用あるいは/および提案されているものをはじめ、各種設定できる。例えば、24 $\mu$ m以上の粒子が15重量%以上かつ1 $\mu$ m以下の粒子が3重量%以上となるようにしてもよい。

[0153] (D) 成分の充填材の平均粒子径、充填材の粒径50μm以上の粒子の割合はレーザー法マイクロ 40トラック粒度分析計を用いて測定することができる。

【0154】(D)成分の充填材の比表面積についても、エポキシ系等の従来の封止材の充填材として使用あるいは/および提案されているものをはじめ、各種設定できる。例えば、4m²/g以上、4m²/g以下、10m²/g以下等、任意に設定できる。

【0155】比表面積はBET法モノソーブ比表面積測 定装置によって測定できる。

[0156] (D) 成分の充填材のガラス化率についても、エポキシ系等の従来の封止材の充填材として使用あ

-3-メチル-1-ブチンが好ましい。

【0161】硬化遅延剤の添加量は種々設定できるが、 使用するヒドロシリル化触媒1molに対する好ましい 添加量の下限は10-1モル、より好ましくは1モルであ り、好ましい添加量の上限は103モル、より好ましく は50モルである。

[0162]また、これらの硬化遅延剤は単独で使用し てもよく、2種以上併用してもよい。

(接着性改良剤) 本発明の封止剤には、接着性改良剤を 添加することもできる。接着性改良剤としては一般に用 10 いられている接着剤の他、例えば種々のカップリング 剤、エポキシ化合物、フェノール樹脂、クマロンーイン デン樹脂、ロジンエステル樹脂、テルベン-フェノール 樹脂、α-メチルスチレン-ビニルトルエン共重合体、 ポリエチルメチルスチレン、芳香族ポリイソシアネート 等を挙げることができる。

【0163】カップリング剤としては例えばシランカッ プリング剤が挙げられる。シランカップリング剤として は、分子中に有機基と反応性のある官能基と加水分解性 のケイ素基を各々少なくとも1個有する化合物であれば 20 対しての好ましい添加量の下限は1重量部、より好まし 特に限定されない。有機基と反応性のある基としては、 取扱い性の点からエポキシ基、メタクリル基、アクリル 基、イソシアネート基、イソシアヌレート基、ビニル 基、カルバメート基から選ばれる少なくとも1個の官能 基が好ましく、硬化性及び接着性の点から、エポキシ 基、メタクリル基、アクリル基が特に好ましい。加水分 解性のケイ素基としては取扱い性の点からアルコキシシ リル基が好ましく、反応性の点からメトキシシリル基、 エトキシシリル基が特に好ましい。

【0164】好ましいシランカップリング剤としては、 3-グリシドキシプロビルトリメトキシシラン、3-グ リシドキシプロピルトリエトキシシラン、2-(3,4 **-エポキシシクロヘキシル)エチルトリメトキシシラ** ン、2-(3,4-エポキシシクロヘキシル)エチルト リエトキシシラン等のエポキシ官能基を有するアルコキ シシラン類:3-メタクリロキシプロビルトリメトキシ シラン、3-メタクリロキシプロピルトリエトキシシラ ン、3-アクリロキシプロビルトリメトキシシラン、3 -アクリロキシプロビルトリエトキシシラン、メタクリ ルトリエトキシシラン、アクリロキシメチルトリメトキ シシラン、アクリロキシメチルトリエトキシシラン等の メタクリル基あるいはアクリル基を有するアルコキシシ ラン類が例示できる。

【0165】シランカップリング剤の添加量としては種 々設定できるが、[(A)成分+(B)成分]100重 量部に対しての好ましい添加量の下限は0.1重量部、 より好ましくは0.5重量部であり、好ましい添加量の 上限は50重量部、より好ましくは25重量部である。

いと硬化物物性に悪影響を及ぼす場合がある。

【0166】エポキシ化合物としては、例えば、ノボラ ックフェノール型エポキシ樹脂、ビフェニル型エポキシ 樹脂、ジシクロペンタジエン型エポキシ樹脂、ビスフェ ノールFジグリシジルエーテル、ビスフェノールAジグ リシジルエーテル、2、2′-ビス(4-グリシジルオ キシシクロヘキシル) プロパン、3,4-エポキシシク ロヘキシルメチルー3、4-エポキシシクロヘキサンカ ーボキシレート、ビニルシクロヘキセンジオキサイド、 2-(3,4-エポキシシクロヘキシル)-5,5-ス ピロー (3, 4-エポキシシクロヘキサン)-1,3-ジオキサン、ピス(3,4-エポキシシクロヘキシル) アジペート、1、2-シクロプロパンジカルボン酸ビス **グリシジルエステル、トリグリシジルイソシアヌレー** ト、モノアリルジグリシジルイツシアヌレート、ジアリ ルモノグリシジルイソシアヌレート等を挙げることがで きる。

[0167]エポキシ化合物の添加量としては種々設定 できるが、[(A)成分+(B)成分]100重量部に くは3重量部であり、好ましい添加量の上限は50重量 部、より好ましくは25重量部である。添加量が少ない と接着性改良効果が表れず、添加量が多いと硬化物物性 に悪影響を及ぼす場合がある。

【0168】また、これらのカップリング剤、シランカ ップリング剤、エポキシ化合物等は単独で使用してもよ く、2種以上併用してもよい。

【0169】また、本発明においてはカップリング剤や エポキシ化合物の効果を高めるために、さらにシラノー 30 ル縮合触媒を用いることができ、接着性の向上および/ あるいは安定化が可能である。このようなシラノール縮 合触媒としては特に限定されないが、アルミニウム系化 合物および/あるいはチタン系化合物が好ましい。シラ ノール縮合触媒となるアルミニウム系化合物としては、 アルミニウムトリイソプロポキシド、sec-ブトキシ アルミニウムジイソフロポキシド、アルミニウムトリS ecーブトキシド等のアルミニウムアルコキシド類:、 エチルアセトアセテートアルミニウムジイソプロポキシ ド、アルミニウムトリス(エチルアセトアセテート)、 ロキシメチルトリメトキシシラン、メタクリロキシメチ 40 アルミキレートM (川研ファインケミカル製、アルキル アセトアセテートアルミニウムジイソプロポキシド)、 アルミニウムトリス (アセチルアセトネート)、アルミ ニウムモノアセチルアセトネートピス (エチルアセトア セテート) 等のアルミニウムキレート類等が例示でき、 取扱い性の点からアルミニウムキレート類がより好まし い。シラノール縮合触媒となるチタン系化合物として は、テトライソプロポキシチタン、テトラブトキシチタ ン等のテトラアルコキシチタン類:チタンテトラアセチ ルアセトナート等のチタンキレート類:オキシ酢酸やエ 添加量が少ないと接着性改良効果が表れず、添加量が多 50 チレングリコール等の残基を有する一般的なチタネート

カップリング剤が例示できる。

【0170】シラノール縮合触媒を用いる場合の使用量は種々設定できるが、カップリング剤あるいは/およびエポキシ化合物エポキシ化合物100重量部に対しての好ましい添加量の下限は0.1重量部、より好ましくは1重量部であり、好ましい添加量の上限は50重量部、より好ましくは30重量部である。添加量が少ないと接着性改良効果が表れず、添加量が多いと硬化物物性に悪影響を及ぼす場合がある。

51

【0171】また、これらのシラノール縮合触媒は単独 10 で使用してもよく、2種以上併用してもよい。

【0172】また、本発明においては接着性改良効果をさらに高めるために、さらにシラノール源化合物を用いることができ、接着性の向上および/あるいは安定化が可能である。このようなシラノール源としては、例えばトリフェニルシラノール、ジフェニルジヒドロキシシラン等のシラノール化合物、ジフェニルジメトキシシラン、テトラメトキシシラン、メチルトリメトキシシラン\*

\*等のアルコキシシラン類等を挙げることができる。

【0173】シラノール源化合物を用いる場合の使用量は種々設定できるが、カップリング剤あるいは/およびエポキシ化合物エポキシ化合物100重量部に対しての好ましい添加量の下限は0.1重量部、より好ましくは1重量部であり、好ましい添加量の上限は50重量部、より好ましくは30重量部である。添加量が少ないと接着性改良効果が表れず、添加量が多いと硬化物物性に悪影響を及ぼす場合がある。

0 【0174】また、これらのシラノール源化合物は単独 で使用してもよく、2種以上併用してもよい。

【0175】本発明においてはカップリング剤やエボキシ化合物の効果を高めるために、カルボン酸類あるいは/および酸無水物類を用いることができ、接着性の向上および/あるいは安定化が可能である。このようなカルボン酸類、酸無水物類としては特に限定されないが、

[0176]

【化39】

сн<sub>3</sub>-(-сн<sub>2</sub>-)-соон , ноос-(-сн<sub>2</sub>-)-соон ,

 $CH_2=CH+CH_2+CH_2+COOH$  , (nは0~30の数を表す。)

2-エチルヘキサン酸、シクロヘキサンカルボン酸、シクロヘキサンジカルボン酸、メチルシクロヘキサンジカルボン酸、メチルテトラヒドロフタル酸、メチルテトラヒドロフタル酸、メチルテトラヒドロフタル酸、水素化メチルナジック酸、マレイン酸、アセチレンジカルボン酸、乳酸、リンゴ酸、クエン酸、酒石酸、安息香酸、ヒドロキシ安息香酸、桂皮酸、フタル酸、トリメリット酸、ピロメリット酸、ナフタレンカルボン酸、ナフタレンジカルボン酸、ナフタレンジカルボン酸、ナフタレンジカルボン酸、およびそれらの単独あるいは複合酸無水物が挙げられる。

【0177】 これらのカルボン酸類あるいは/および酸無水物類のうち、ヒドロシリル化反応性を有し硬化物からの染み出しの可能性が少なく得られる硬化物の物性を損ない難いという点においては、SiH基と反応性を有する炭素 - 炭素二重結合を含有するものが好ましい。好ましいカルボン酸類あるいは/および酸無水物類としては、例えば、

[0178]

[化40]

### CH<sub>2</sub>=CH+(CH<sub>2</sub>)COOH (nは0~30の数を表す。)

テトラヒドロフタル酸、メチルテトラヒドロフタル酸およびそれらの単独あるいは複合酸無水物等が挙げられる。

【0179】カルボン酸類あるいは/および酸無水物類を用いる場合の使用量は種々設定できるが、カップリング剤あるいは/およびエポキシ化合物エポキシ化合物100重量部に対しての好ましい添加量の下限は0.1重量部、より好ましくは1重量部であり、好ましい添加量10の上限は50重量部、より好ましくは10重量部である。添加量が少ないと接着性改良効果が表れず、添加量が多いと硬化物物性に悪影響を及ぼす場合がある。

【0180】また、これらのカルボン酸類あるいは/および酸無水物類は単独で使用してもよく、2種以上併用してもよい。

(熱硬化性樹脂)本発明の封止剤には特性を改質する等の目的で、種々の熱硬化性樹脂を添加することも可能である。熱硬化性樹脂としては、エポキシ樹脂、シアネートエステル樹脂、フェノール樹脂、ポリイミド樹脂、ウレタン樹脂、ビスマレイミド樹脂等が例示されるがこれに限定されるものではない。これらのうち、接着性等の実用特性に優れるという観点から、エポキシ樹脂が好ましい

【0181】エポキシ樹脂としては、例えば、ノボラッ クフェノール型エポキシ樹脂、ピフェニル型エポキシ樹 脂、ジシクロペンタジエン型エポキシ樹脂、ビスフェノ ールFジグリシジルエーテル、ピスフェノールAジグリ シジルエーテル、2.2.-ビス(4-グリシジルオキ シシクロヘキシル) プロパン、3,4-エポキシシクロ 30 ヘキシルメチル-3、4-エポキシシクロヘキサンカー ボキシレート、ビニルシクロヘキセンジオキサイド、2 - (3, 4-エポキシシクロヘキシル)-5,5-スピ ロー(3,4-エポキシシクロヘキサン)-1,3-ジ オキサン、ビス(3、4-エポキシシクロヘキシル)ア ジベート、1,2-シクロプロパンジカルボン酸ビスグ リシジルエステル、トリグリシジルイソシアヌレート、 モノアリルジグリシジルイソシアヌレート、ジアリルモ ノグリシジルイソシアヌレート等のエポキシ樹脂を、へ キサヒドロ無水フタル酸、メチルヘキサヒドロ無水フタ ル酸、トリアルキルテトラヒドロ無水フタル酸、水素化 メチルナジック酸無水物等の脂肪族酸無水物で硬化させ るものが挙げられる。とれらのエポキシ樹脂あるいは硬 化剤はそれぞれ単独で用いても、複数のものを組み合わ せてもよい。

[0182] 熱硬化性樹脂の添加量としては特に限定はないが、好ましい使用量の下限は硬化性組成物全体の5重量%、より好ましくは10重量%であり、好ましい使用量の上限は硬化性組成物中の50重量%、より好ましくは30重量%である。添加量が少ないと、接着性等目 50

的とする効果が得られにくいし、添加量が多いと脆くな りやすい。

【0183】 これらの熱硬化性樹脂は単独で用いても、 複数のものを組み合わせてもよい。

[0184] 熱硬化樹脂は樹脂原料あるいは/および硬化させたものを、(A) 成分あるいは/および(B) 成分に溶かして均一な状態として混合してもよいし、粉砕して粒子状態で混合してもよいし、溶媒に溶かして混合する等して分散状態としてもよい。得られる硬化物がより透明になりやすいという点においては、(A) 成分あるいは/および(B) 成分に溶かして均一な状態として混合することが好ましい。この場合も、熱硬化性樹脂を(A) 成分あるいは/および(B) 成分に直接溶解させてもよいし、溶媒等を用いて均一に混合してもよいし、その後溶媒を除いて均一な分散状態あるいは/および混合状態としてもよい。

【0185】熱硬化性樹脂を分散させて用いる場合は、 20 平均粒子径は種々設定できるが、好ましい平均粒子径の 下限は10nmであり、好ましい平均粒子径の上限は1 Ομmである。粒子系の分布はあってもよく、単一分散 であっても複数のピーク粒径を持っていてもよいが、硬 化性組成物の粘度が低く成形性が良好となりやすいとい う観点からは粒子径の変動係数が10%以下であること が好ましい。 (熱可塑性樹脂) 本発明の封止剤には特性 を改質する等の目的で、種々の熱可塑性樹脂を添加する ことも可能である。 熱可塑性樹脂としては種々のものを 用いることができるが、例えば、メチルメタクリレート の単独重合体あるいはメチルメタクリレートと他モノマ ーとのランダム、ブロック、あるいはグラフト重合体等 のポリメチルメタクリレート系樹脂(例えば日立化成社 製オプトレッツ等) 、ブチルアクリレートの単独重合体 あるいはブチルアクリレートと他モノマーとのランダ ム、ブロック、あるいはグラフト重合体等のポリブチル アクリレート系樹脂等に代表されるアクリル系樹脂、ビ スフェノールA、3,3,5-トリメチルシクロヘキシ リデンビスフェノール等をモノマー構造として含有する ポリカーボネート樹脂等のポリカーボネート系樹脂(例 えば帝人社製APEC等)、ノルボルネン誘導体、ビニ ルモノマー等を単独あるいは共重合した樹脂、ノルボル ネン誘導体を開環メタセシス重合させた樹脂、あるいは その水素添加物等のシクロオレフィン系樹脂(例えば、 三井化学社製APEL、日本ゼオン社製ZEONOR、 ZEONEX、JSR社製ARTON等)、エチレンと マレイミドの共重合体等のオレフィンーマレイミド系樹 脂 (例えば東ソー社製TI-PAS等) 、ピスフェノー ルA、ビス (4 - (2 -ヒドロキシエトキシ) フェニ ル) フルオレン等のピスフェノール類やジエチレングリ コール等のジオール類とテレフタル酸、イソフタル酸、

等のフタル酸類や脂肪族ジカルボン酸類を重縮合させた ポリエステル等のポリエステル系樹脂(例えば鐘紡社製 O-PET等)、ポリエーテルスルホン樹脂、ポリアリ レート樹脂、ポリビニルアセタール樹脂、ポリエチレン 樹脂、ポリプロピレン樹脂、ポリスチレン樹脂、ポリア ミド樹脂、シリコーン樹脂、フッ素樹脂等の他、天然ゴ ム、EPDMといったゴム状樹脂が例示されるがこれに 限定されるものではない。

55

【0186】熱可塑性樹脂としては、分子中にSiH基 と反応性を有する炭素 - 炭素二重結合あるいは/および 10 SiH基を有していてもよい。得られる硬化物がより強 靭となりやすいという点においては、分子中にSiH基 と反応性を有する炭素-炭素二重結合あるいは/および SiH基を平均して1分子中に1個以上有していること が好ましい。

[0187] 熱可塑性樹脂としてはその他の架橋性基を 有していてもよい。この場合の架橋性基としては、エポ キシ基、アミノ基、ラジカル重合性不飽和基、カルボキ シル基、イソシアネート基、ヒドロキシル基、アルコキ シシリル基等が挙げられる。得られる硬化物の耐熱性が 20 高くなりやすいという点においては、架橋性基を平均し て1分子中に1個以上有していることが好ましい。

【0188】熱可塑製樹脂の分子量としては、特に限定 はないが、(A)成分や(B)成分との相溶性が良好と なりやすいという点においては、数平均分子量が100 00以下であることが好ましく、5000以下であるこ とがより好ましい。逆に、得られる硬化物が強靭となり やすいという点においては、数平均分子量が10000 以上であることが好ましく、100000以上であるこ とがより好ましい。分子量分布についても特に限定はな いが、混合物の粘度が低くなり成形性が良好となりやす いという点においては、分子量分布が3以下であること が好ましく、2以下であることがより好ましく、1.5 以下であることがさらに好ましい。

【0189】熱可塑性樹脂の配合量としては特に限定は ないが、好ましい使用量の下限は硬化性組成物全体の5 重量%、より好ましくは10重量%であり、好ましい使 用量の上限は硬化性組成物中の50重量%、より好まし くは30重量%である。添加量が少ないと得られる硬化 物が脆くなりやすいし、多いと耐熱性(高温での弾性 率)が低くなりやすい。

【0190】熱可塑性樹脂としては単一のものを用いて もよいし、複数のものを組み合わせて用いてもよい。

[0191]熱可塑性樹脂は(A)成分あるいは/およ び(B)成分に溶かして均一な状態として混合してもよ いし、粉砕して粒子状態で混合してもよいし、溶媒に溶 かして混合する等して分散状態としてもよい。得られる 硬化物がより透明になりやすいという点においては、

(A)成分あるいは/および(B)成分に溶かして均一 な状態として混合することが好ましい。この場合も、熱 50 よび提案されているものをはじめ、着色剤、離型剤、難

可塑性樹脂を(A)成分あるいは/および(B)成分に 直接溶解させてもよいし、溶媒等を用いて均一に混合し てもよいし、その後溶媒を除いて均一な分散状態あるい は/および混合状態としてもよい。

【0192】熱可塑性樹脂を分散させて用いる場合は、 平均粒子径は種々設定できるが、好ましい平均粒子径の 下限は10nmであり、好ましい平均粒子径の上限は1 0 μ m である。粒子系の分布はあってもよく、単一分散 であっても複数のピーク粒径を持っていてもよいが、硬 化性組成物の粘度が低く成形性が良好となりやすいとい う観点からは粒子径の変動係数が10%以下であること が好ましい。

(老化防止剤) 本発明の封止剤には老化防止剤を添加し てもよい。老化防止剤としては、一般に用いられている 老化防止剤、たとえばクエン酸やリン酸、硫黄系老化防 止剤等が挙げられる。硫黄系老化防止剤としては、メル カプタン類、メルカプタンの塩類、スルフィドカルボン 酸エステル類や、ヒンダードフェノール系スルフィド類 を含むスルフィド類、ポリスルフィド類、ジチオカルボ ン酸塩類、チオウレア類、チオホスフェイト類、スルホ ニウム化合物、チオアルデヒド類、チオケトン類、メル カブタール類、メルカプトール類、モノチオ酸類、ポリ チオ酸類、チオアミド類、スルホキシド類等が挙げられ

【0193】また、これらの老化防止剤は単独で使用し てもよく、2種以上併用してもよい。

(ラジカル禁止剤) 本発明の封止剤にはラジカル禁止剤 を添加してもよい。ラジカル禁止剤としては、例えば、 2, 6-ジ-t-ブチル-3-メチルフェノール (BH T) (2, 2' - x + b) - CZ (4 - x + b) - 6 - tープチルフェノール)、テトラキス(メチレンー3 (3, 5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル) プロビオネート) メタン等のフェノール系ラジカル禁止 剤や、フェニルーβーナフチルアミン、αーナフチルア ミン、N, N'-第二プチル-p-フェニレンジアミ ン、フェノチアジン、N,N'ージフェニル-p-フェ ニレンジアミン等のアミン系ラジカル禁止剤等が挙げら れる。

【0194】また、これらのラジカル禁止剤は単独で使 40 用してもよく、2種以上併用してもよい。

(紫外線吸収剤) 本発明の封止剤には紫外線吸収剤を添 加してもよい。紫外線吸収剤としては、例えば2 (2) -ヒドロキシ-3',5'-ジ-t-ブチルフェニル) ベンゾトリアゾール、ビス(2, 2, 6, 6-テトラメ チル-4-ピペリジン) セバケート等が挙げられる。 【0195】また、これらの紫外線吸収剤は単独で使用 してもよく、2種以上併用してもよい。

(その他添加剤) 本発明の封止剤には、その他、エポキ シ系等の従来の封止材の充填材として使用あるいは/お

燃剤、難燃助剤、界面活性剤、消泡剤、乳化剤、レベリ ング剤、はじき防止剤、イオントラップ剤、チクソ性付 与剤、粘着性付与剤、保存安定改良剤、オゾン劣化防止 剤、光安定剤、増粘剤、可塑剤、反応性希釈剤、酸化防 止剤、熱安定化剤、導電性付与剤、帯電防止剤、放射線 遮断剤、核剤、リン系過酸化物分解剤、滑剤、顔料、金 属不活性化剤、熱伝導性付与剤、物性調整剤等を本発明 の目的および効果を損なわない範囲において添加すると とができる。

(溶剤) 本発明の封止剤は溶剤に溶解して用いることも 可能である。使用できる溶剤は特に限定されるものでは なく、具体的に例示すれば、ベンゼン、トルエン、ヘキ サン、ヘプタン等の炭化水素系溶媒、テトラヒドロフラ ン、1, 4-ジオキサン、1, 3-ジオキソラン、ジ エチルエーテル等のエーテル系溶媒、アセトン、メチル エチルケトン、メチルイソブチルケトン等のケトン系溶 媒、クロロホルム、塩化メチレン、1, 2-ジクロロ エタン等のハロゲン系溶媒を好適に用いることができ

【0196】溶媒としては、トルエン、テトラヒドロフ ラン、1,3-ジオキソラン、クロロホルムが好まし じっ。

【0197】使用する溶媒量は適宜設定できるが、用い る硬化性組成物1gに対しての好ましい使用量の下限は 0.1mLであり、好ましい使用量の上限は10mLで ある。使用量が少ないと、低粘度化等の溶媒を用いると との効果が得られにくく、また、使用量が多いと、材料 に溶剤が残留して熱クラック等の問題となり易く、また コスト的にも不利になり工業的利用価値が低下する。

【0198】とれらの、溶媒は単独で使用してもよく、 2種類以上の混合溶媒として用いることもできる。

(封止剤性状) 本発明の封止剤としては上記したように 各種組み合わせのものが使用できるが、狭い隙間への充 填性が良好であるという点においては、封止剤の粘度と しては、23℃において1000Pa·s以下であるこ とが好ましく、10Pa・s以下であることがより好ま しく、5.0 Pa・s未満であることがさらにこのまし く、1.0 Pa・s以下であることが特に好ましく、

0. 1以下であることが特に好ましい。また、同じ理由 で、100℃において10Pa・s以下であるととが好 40 mgを垂らしてゲル化するまでの時間を測定してゲル化 ましく、1.0Pa・s以下であることがより好まし く、0.1Pa・s以下であることがさらに好ましい。

【0199】粘度の温度依存性(チクソ性)についても 種々のものが使用できる。

【0200】粘度はE型粘度計によって測定することが できる。

【0201】隙間への浸透速度としては、23℃におけ る50μmの隙間への浸透時間が600秒/cm以下で あることが好ましく、120秒/cm以下であることが

の浸透時間が600秒/cm以下であることが好まし く、180秒/cm以下であることがより好ましい。ま た、60℃における50μmの隙間への浸透時間が12 0秒/cm以下であることが好ましく、60秒/cm以 下であることがより好ましい。また、60℃における2 5 μmの隙間への浸透時間が180秒/cm以下である ことが好ましく、120秒/cm以下であることがより 好ましい。また、100℃における50μmの隙間への 浸透時間が60秒/cm以下であることが好ましく、3 0秒/cm以下であることがより好ましい。また、10 0℃における25μmの隙間への浸透時間が120秒/ cm以下であることが好ましく、60秒/cm以下であ ることがより好ましい。

【0202】隙間への浸透時間は下記の方法により測定 する。図1に示すように、ガラス板上に2枚のアルミ箔 スペーサー(厚み25μmあるいは50μm)を15m m隔てて平行に配置し、この間にまたがるように18m m幅のカバーグラスを積載した後、粘着テープによりガ ラス板、アルミ箔スペーサー及びカバーグラスを固定し 20 た。このようにしてガラス板、アルミ箔及びカバーグラ スにより、15mm×18mm×25μmあるいは50 μmの空間を調製する。このものをホットプレート上に 静置し設定温度に調整した後、図1に示すように隙間の 一辺に封止剤を垂らしてからその一辺から1cmの位置 に浸透した封止剤が到達するまでの時間を測定して隙間 浸透時間とする。

【0203】封止剤の硬化性については、任意に設定で きるが、120°Cにおけるゲル化時間が120秒以内で あることが好ましく、60秒以内であることがより好ま 30 しい。また、150°Cにおけるゲル化時間が60秒以内 であることが好ましく、30秒以内であることがより好 ましい。また、100℃におけるゲル化時間が180秒 以内であることが好ましく、120秒以内であることが より好ましい。硬化性が遅い場合には封止剤としての作 業性が悪くなる。逆に速い場合には貯蔵安定性が悪くな りやすい場合もある。

【0204】との場合のゲル化時間は、以下のようにし て調べられる。設定温度に調整したホットプレート上に 厚み50μmのアルミ箔を置き、その上に封止剤100 時間とする。

(硬化) 本発明の封止剤は、あらかじめ混合し硬化性組 成物中のSiH基と反応性を有する炭素-炭素二重結合 とSiH基の一部または全部およびを反応させることに よって硬化させて、半導体装置のための材料として用い ることができる。

【0205】封止剤を反応させて硬化させる場合におい て、(A)、(B)、(C)、(D)各成分の必要量を 一度に混合して反応させてもよいが、一部を混合して反 より好ましい。また、23℃における25μmの隙間へ 50 応させた後残量を混合してさらに反応させる方法や、混

合した後反応条件の制御や置換基の反応性の差の利用に より組成物中の官能基の一部のみを反応(Bステージ (化) させてから成形等の処理を行いさらに硬化させる方 法をとることもできる。これらの方法によれば成形時の 粘度調整が容易となる。

[0206]硬化させる方法としては、単に混合するだ けで反応させることもできるし、加熱して反応させるこ ともできる。反応が速く、一般に耐熱性の高い材料が得 られやすいという観点から加熱して反応させる方法が好 ましい。

[0207] 硬化温度としては種々設定できるが、好ま しい温度の下限は30℃、より好ましくは100℃であ り、好ましい温度の上限は300℃、より好ましくは2 00℃である。反応温度が低いと十分に反応させるため の反応時間が長くなり、反応温度が高いと成形加工が困 難となりやすい。

【0208】硬化は一定の温度で行ってもよいが、必要 に応じて多段階あるいは連続的に温度を変化させてもよ い。一定の温度で行うより多段階的あるいは連続的に温 度を上昇させながら反応させた方が歪のない均一な硬化 20 物が得られやすいという点において好ましい。

【0209】硬化時間も種々設定できるが、高温短時間 で反応させるより、比較的低温長時間で反応させた方が 歪のない均一な硬化物が得られやすいという点において 好ましい。

【0210】反応時の圧力も必要に応じ種々設定でき、 常圧、高圧、あるいは減圧状態で反応させることもでき る。場合によって発生する揮発分を除きやすい、細部へ の充填性が良好であるという点においては、減圧状態で 硬化させることが好ましい。

【0211】封止剤が使用される製造工程において、封 止剤中へのボイドの発生および封止剤からのアウトガス による工程上の問題が生じ難いという観点においては、 硬化中の重量減少が5重量%以下であることが好まし く、3重量%以下であることがより好ましく、1%以下 であることがさらに好ましい。

【0212】硬化中の重量減少は以下のように調べられ る。熱重量分析装置を用いて封止剤10mgを室温から 150℃まで10℃/分の昇温速度で昇温して、減少し た重量の初期重量の割合として求めることができる。

【0213】また、電子材料へのシリコーン汚染の問題 を起こし難いという点においては、この場合の揮発成分 中のSi原子の含有量が1%以下であることが好まし

(硬化物性状) 耐熱性が良好であるという観点からは、 封止剤を硬化させて得られる硬化物のTgが100℃以 上となるものが好ましく、150℃以上となるものがよ り好ましい。この場合、Tgは以下のようにして調べら れる。3mmx5mmx30mmの角柱状試験片を用い て引張りモード、測定周波数10Hz、歪0.1%、静 50 トランジスタ、透明導電膜、液晶等の他、液晶表示装置

/動力比1.5、昇温側度5℃/分の条件にて測定した 動的粘弾性測定(アイティー計測制御社製DVA-20 O使用)のtanδのピーク温度をTgとする。

【0214】また、封止剤として使用された場合に封止 した配線等にイオンマイグレーション等の問題が生じ難 く信頼性が高くなるという点においては、硬化物からの 抽出イオン含有量が10ppm未満であることが好まし く、5ppm未満であることがより好ましく、1ppm 未満であることがさらに好ましい。

【0215】との場合、抽出イオン含有量は以下のよう にして調べられる。 裁断した硬化物 1 g を超純水 5 0 m ]とともにテフロン(R)製容器に入れて密閉し、12 1℃、2気圧、20時間の条件で処理する。得られた抽 出液をICP質量分析法(横河アナリティカルシステム ズ社製HP-4500使用)によって分析し、得られた NaおよびKの含有量の値を、用いた硬化物中の濃度に 換算して求める。一方同じ抽出液をイオンクロマト法 (ダイオネクス社製DX-500使用、カラム:AS1 2-SC) によって分析し、得られたC1およびBrの 含有量の値を、用いた硬化物中の濃度に換算して求め る。以上のように得られたNa、K、Cl、Brの硬化 物中の含有量を合計して抽出イオン含有量とする。

(封止対象) 本発明の封止剤を用いて半導体、電子部 品、電子回路、あるいは電気接点を封止することができ る。

【0216】半導体としては通常のシリコンをベースと したもののみではなく、ガリウム、インジウム、ゲルマ ニウム、亜鉛等種々の金属をベースとしたものを含む。 その他、有機半導体も含む。素子としてはトランジス タ、抵抗、ダイオード等の他、発光ダイオード、半導体 30 レーザー等の発光素子や、各種センサー等の受光素子、 さらには太陽電池等も含む。また、メモリー、論理回路 などの各種IC、LSI等も含まれる。半導体の形状と しても通常の平板状、ブロック状のものの他、薄膜状、 ボール状のもの (ボールセミコンダクター) のもの等も 含まれる。半導体大きさについても種々適用可能であ り、例えば0.3mm角のような小さなものから、25 mm角あるいは100mm角のような大型のものでもよ い。その他半導体上に設けられたパッシベーション膜等 の保護膜や、ハンダバンプ、金パンプ、アルミバッド等 の接続部位等についても適宜設定できる。

【0217】電子部品としてはライバックトランス、コ ンデンサ等の他、自動車周辺電子部品、液晶周辺電子部 品、電池周辺電子部品、有機EL(エレクトロルミネッ センス) 周辺電子部品、光記録周辺電子部品等も含む。

自動車周辺電子部品としては、例えば、イグニッショ ンコイル、燃料供給等の各種電子制御用の電子部品、計 器部品、照明部品等が挙げられる。液晶周辺電子部品と しては、例えば、偏光子、カラーフィルター、TFTの

り具体的には発光ダイオード、IC、LSI、センサー等のCOB、COF、TABといったボッティング封止剤、フリップチップのアンダーフィル(キャピラリーフロータイプおよびコンプレッションフロータイプ)、BGA、CSP等のICパッケージ類実装時の封止剤(補強用アンダーフィル)、スタックドIC用の封止剤、ウェハレベルCSP用の封止剤等を挙げることができる。その他、半導体前工程に使用されるパッシベーション

その他、半導体前工程に使用されるパッシベーション 膜、ジャンクションコート膜、パッファコート膜等の各 10 種保護膜も半導体の封止剤の例である。

【0224】電子部品の封止剤としては、偏向板、カラーフィルター、TFTのトランジスタ、透明導電膜、液晶表示装置の保護コーティング剤や、セルに充填した液晶の封止剤、太陽電池の保護コーティング剤、リチウムイオン電池や燃料電池の封止剤、有機EL(エレクトロルミネッセンス)の保護コーティング剤、光記録用光源、受光素子のコーティング剤や封止剤、さらに自動車の電子部品周辺の保護コーティング剤、封止剤も挙げられる。

【0225】電子回路の封止剤としては、リジッドプリント基板、フレキシブルプリント基板材料、ビルドアップ基板のソルダーレジスト、保護コーティング剤等が挙げられる。

【0226】電気接点の封止剤としては、基板と素子や基板と基板や基板とケーブル等の接点保護(コーティング)剤、ジャンクションコーティング剤等が挙げられる。

(半導体装置)本発明の封止剤を用いて上記したような方法によって半導体を封止することによって半導体装置 を製造することができる。この場合、本発明の封止剤を上記したような用途に使用し、通常の方法によって半導体装置を製造すればよい。

【0227】半導体装置とは、各種半導体を含む装置であり、例えば、一般にDIP、QFP、SOP、TSOP、PGA、CSP、BGA、PIレジンやセラミックやBTレジンやFR4等各種サブストレートを用いたFCBGA、QFN、COB、COF、TAB、ウェハレベルCSP、スタックドパッケージ、BCC、MCM、SIP等と称されるの各種ICパッケージや、発光ダイオード部品、光センサー部品、およびそれらが搭載された基板、モジュール等が挙げられる。

[0228]

【実施例】以下に、本発明の実施例および比較例を示すが、本発明は以下によって限定されるものではない。
(合成例1)5Lの二口フラスコに、攪拌装置、滴下漏斗、冷却管をセットした。とのフラスコにトルエン1800g、1,3,5,7-テトラメチルシクロテトラシロキサン1440gを入れ、120℃のオイルバス中で加熱、攪拌した。トリアリルイソシアヌレート200

も含まれる。電池周辺電子部品としては、例えば、太陽電池基板、リチウムイオン電池、燃料電池等が挙げられる。有機EL(エレクトロルミネッセンス)周辺電子部品としては、有機EL基板等が挙げられる。光記録周辺電子部品としては、VD(ビデオディスク)、CD/CD-ROM、CD-R/RW、DVD-R/DVD-R AM、MO/MD、PD(相変化ディスク)、光カード用等のディスク基板、発光部品、ビックアップレンズ、受光部品等が挙げられる。

【0218】電気回路としては、リジッドブリント基板、フレキシブルプリント基板、ビルドアップ基板の他 光電子回路等が挙げられる。

【0219】電気接点としては基板とケーブルの接続点、ケーブルとケーブルの接続点あるいは基板同士の接続点、基板と素子の接続点、ケーブルと素子の接続点などが挙げられる。

(封止方法) 封止する方法もエポキシ系等の従来の封止 材の封止方法として使用あるいは/および提案されているものをはじめ、種々の方法をとることができる。例えば、キャスティング、ボッティング、ディッピング、プレス、コーティング、あるいはスクリーン印刷によって封止することもできるし、トランスファーモールドなどのようにモールディング封止することもできる。また、ディスペンスした後隙間に浸透させる方法(アンダーフィル)によっても封止することができる。

【0220】封止時に必要に応じ各種処理を施すこともできる。例えば、封止時に発生するボイドの抑制のために封止剤あるいは一部反応させた封止剤を遠心、減圧などにより脱泡する処理などを適用することもできるし、封止した後に脱泡することもできる。

[0221] 封止する際の圧力条件も種々設定でき、常圧、減圧、加圧いずれの方法も適用できる。アンダーフィル等隙間に浸透させる場合や、微細部位への浸透性を高めたい場合等には減圧で実施することが有効であることがある。圧力は一定でもよいし、必要に応じて経時的に連続あるいは段階的に変化させてもよい。

【0222】封止する場合の温度も種々設定できる。アンダーフィル等隙間に浸透させる場合や、微細部位への浸透性を高めたい場合等には加温状態で実施することが有効であることがある。この場合例えば、50℃~200℃の温度が適用できる。温度は一定でもよいし、必要に応じて経時的に連続あるいは段階的に変化させてもよい。

(封止剤の具体例)以下に封止剤の具体的な例を挙げるが、本発明の封止剤はこれに限定されるものではない。 【0223】半導体の封止剤としては、コンデンサ、トランジスタ、ダイオード、発光ダイオード、IC、LS

I、センサー等をキャスティング、ポッティング、ディ ロキサン1440gを入れ、120℃のオイルバス中でッピング、トランスファーモールド、コーティング、ス 加熱、攪拌した。トリアリルイソシアヌレート200 クリーン印刷等で封止するための封止剤が挙げられ、よ 50 g、トルエン200g及び白金ピニルシロキサン錯体の

キシレン溶液 (白金として3wt%含有) 1. 44ml の混合液を50分かけて滴下した。 得られた溶液をその まま6時間加温、撹拌した後、未反応の1,3,5,7 - テトラメチルシクロテトラシロキサン及びトルエンを 減圧留去した。1H-NMRによりこのものは1、3、 5. 7-テトラメチルシクロテトラシロキサンのSiH 基の一部がトリアリルイソシアヌレートと反応したもの であることがわかった(反応物Aと称する)。また、

\*RによりSiH基の含有量を求めたところ、8.08m mol/gのSiH基を含有していることがわかった。 生成物は混合物であるが、本発明の(B)成分である下 記のものを主成分として含有している。また、本発明の (C) 成分である白金ビニルシロキサン錯体を含有して いる。

[0229] 【化41】

1. 2-ジブロモメタンを内部標準に用いて\*H-NM \*

(合成例2) 1 Lの四口フラスコに、磁気攪拌子、滴下 漏斗、冷却管をセットした。このフラスコにトルエン2 00g、1、3、5、7-テトラメチルシクロテトラシ ロキサン200gを入れ、窒素雰囲気下オイルバス中で 50℃に加熱、攪拌した。アリルグリシジルエーテル9 5.0g、白金ビニルシロキサン錯体のキシレン溶液 (白金として3wt%含有) 31.5 µL、トルエン5 0gの混合物を滴下漏斗から、30分かけて滴下した。 1時間同温で加熱した後、未反応の1、3、5、7-テ トラメチルシクロテトラシロキサンおよびトルエンを減 圧留去した。1H-NMRによりこのものは1、3、 5. 7-テトラメチルシクロテトラシロキサンのSiH※

※基の一部がアリルグリシジルエーテルとヒドロシリル化 反応したものであることがわかった(反応物Bと称す る)。また、1、2-ジブロモメタンを内部標準に用い て'H-NMRによりSiH基の含有量を求めたとこ ろ、6.63mmol/gのSiH基を含有しているこ とがわかった。生成物は混合物であるが、本発明の (B) 成分である下記のものを主成分として含有してい る。また、本発明の(C)成分である白金ビニルシロキ 30 サン錯体を含有している。

[0230] [化42]

(実施例1、2) (A) 成分としてトリアリルイソシア ヌレートを用い、(B)成分として合成例1、2で合成 した反応物A、Bを用い、(C)成分として白金ビニル 50 【0231】とれらの封止剤を用いて粘度、隙間浸透時

シロキサン錯体を用い、(D)成分として球状シリカを 用いて表に示した配合で封止剤を作成した。

間、硬化中の重量減少、ゲル化時間を測定した。

【0232】とれらの封止剤を軟膏缶に3mmの深さとなるように入れ、60℃/6時間、70℃/1時間、80℃/1時間、120℃/1時間、150℃/1時間の\*

\* 要領で段階的に加熱を行い硬化物を得た。この硬化物を 用いてTg、抽出イオン含有量を測定した。

[0233]

【表1】

			実施例1	実施例2
配合	トリアリルイソシアヌレート		12. 1g	10. Og
	反応物A		18. 0g	
13	反応物8			18. 2g
	白金触媒溶液		90mg	85mg
	充填材		32. 1g	28, 7g
	硬化遲延剂		90mg	85mg
	接着付与剂1		1. 51g	
	接着付与剂2		O. 30g	0. 28g
對止和評価	粘度(Pa·s)		2. 94	0. 54
	原間浸透時間(a)	15°C	570	90
		60°C	60	17
		100℃	15	10. 0g
	硬化中の重量減少	>(%)	0.0	
	ゲル化時間	120°C	38	17
		150°C	4	3
硬化物評価 Tg(°C)		118	88	
	抽出イオン含有量(ppm)		<2. 4	

白金触媒溶液:白金ピニルシロキサン錯体のキシレン溶液(白金として3wt%含有)

充填剤:球状シリカ(日本化学社製、シルスターLE059(平均粒径4.8μm、50μm以上の粒子の含有率0.0%))

30

40

硬化選延剤:1-エチニルシクロヘキサノール 接着付与剤1:グリシドキシプロピルトリメトキシシラン

接着付与剤2:アルミニウムトリスエチルアセトアセデート

粘度: E型粘度計によって23℃での粘度を測定した。 【0234】隙間浸透時間:アルミ箔スペーサーを2枚のガラス板で挟み込んで、図2のように15mm幅で長さ1.8cmの50μm厚みの隙間を作成した。このものをホットプレート上に静置して設定温度に調整した後、隙間の一辺に封止剤を垂らしてから一辺から1cmの位置に浸透した封止剤が到達するまでの時間を測定した。

【0235】硬化中の重量減少: 熱重量分析装置を用いて封止剤約10mgを室温から150℃まで10℃/分の昇温速度で昇温して、減少した重量の初期重量の割合として求めた。

【0236】ゲル化時間:設定温度に調整したホットプレート上に厚み50 $\mu$ mのアルミ箔を置き、その上に封止剤約100mgを垂らしてゲル化するまでの時間を測定した。

【0237】硬化物のTg:3mmx5mmx30mmの角柱状試験片を用いて引張りモード、測定周波数10Hz、歪0.1%、静/動力比1.5、昇温側度5℃/分の条件にて測定した動的粘弾性測定(アイティー計測制御社製DVA-200使用)のtanδのピーク温度により求めた。

【0238】抽出イオン含有量: 裁断した硬化物約1g を超純水50m1とともにテフロン(R) 製容器に入れ て密閉し、121℃、2気圧、20時間の条件で処理し た。得られた抽出液をICP質量分析法(横河アナリティカルシステムズ社製HP-4500使用)によって分析し、得られたNaおよびKの含有量の値を、用いた硬化物中の濃度に換算して求めた。一方同じ抽出液をイオンクロマト法(ダイオネクス社製DX-500使用、カラム:AS12-SC)によって分析し、得られたC1 およびBrの含有量の値を、用いた硬化物中の濃度に換算して求めた。以上のように得られたNa、K、C1、Brの硬化物中の含有量を合計して抽出イオン含有量とした

【0239】また、これらの封止剤を隙間浸透時間測定 に用いた $50\mu$ mの隙間に充填したものを、1500の 熱風オーブン中で10分間加熱したところ硬質の硬化物 となった。

[0240]

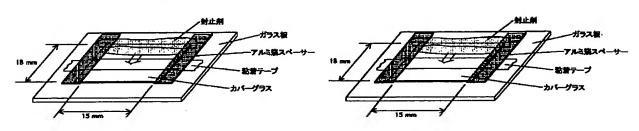
【発明の効果】本発明の封止剤は低粘度、低温速硬化性 であり封止剤として優れた特性を有している。従って、 とれを用いて信頼性の高い半導体装置を製造することが できる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明に係る隙間への浸透時間の測定に用いる治具の斜視図である。

【図2】本発明に係る隙間への浸透時間の測定に用いる 治具の斜視図である。 [図1]

【図2】



### PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

2003-261770

(43) Date of publication of application: 19.09.2003

(51)Int.CI.

CO8L 83/05 CO8K 3/36 H01L 21/56 H01L 23/29

H01L 23/31

(21)Application number : 2002-063122

(71)Applicant: KANEGAFUCHI CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing:

08.03.2002 -

(72)Inventor: OUCHI KATSUYA

(54) SEALANT, METHOD OF SEALING FOR SEMICONDUCTOR DEVICE OR THE LIKE, METHOD OF PRODUCTION FOR SEMICONDUCTOR DEVICE. AND SEMICONDUCTOR DEVICE

### (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a sealant having high practicality with low viscosity, rapid curing at low temperature, and to provide a method of sealing for electronic parts, electric circuits, electric contacts or semiconductors, or a method of production for semiconductor device and to provide a semiconductor device comprising semiconductors sealed by the same.

SOLUTION: The sealant contains (A) an organic compound which has at least two carbon-carbon double bonds reactive with SiH groups in the molecule, (B) a compound having at least two SiH groups in the molecule, (C) a catalyst for hydrosilylation, and (D) a filler, as essential components.

# \* NOTICES \*

Jamages caused by the use of this translation. JPO and INPIT are not responsible for any

. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.\*\*\* shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

### CLAIMS

# Claim(s)]

which has a SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule, a compound which contains at least two SiH groups in one molecule (B), the (C) hydrosilylation catalyst, and the (D) filler as an essential Claim 1](A) Encapsulant containing an organic compound which contains a carbon-carbon double bond

Claim 2](A) The encapsulant according to claim 1 being that in which an ingredient contains 0.001 mol or more perg of (A) ingredient of carbon-carbon double bonds which have a SiH group and reactivity.

Claim 3](A) Claim 1, wherein ingredients are C, H, N, O, S, and a thing that consists only of halogen as a composing element, or encapsulant given in 2.

Claim 4](A) The encapsulant according to any one of claims 1 to 3 making that an ingredient contains 1-6 vinyl groups in one molecule of (b)s, that a (\*\*) molecular weight is less than 900, and for viscosity in (\*\*) 23 \*\* to be less than 1000 poise into an indispensable condition.

Claim 5](A) An ingredient is following general formula (I).

Formula 1

differ or those of R1 in a formula may be the same.) — the encapsulant according to any one of claims 1 to ,the organic group of the monovalence of the carbon numbers 1–50 may be expressed, and each  $\mathbb{R}^1$  may 4 being an organic compound expressed.

Claim 6](B) Encapsulant given in any 1 paragraph of claims 1 thru/or 5, wherein molecular weights of an ngredient are 50-700.

comprising the following which can obtain a chain and/or annular polyorganosiloxane (beta) by the ability to Claim 7]The encapsulant according to any one of claims 1 to 6 being a compound characterized by carry out a hydrosilylation reaction.

(B) An organic compound in which an ingredient contains a carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity in [ one or more ] one molecule (alpha).

hey are at least two SiH groups in one molecule.

Claim 8](beta) An ingredient is following general formula (II).

Formula 2

among a formula,  $\mathsf{R}^2$  expresses the organic group of the carbon numbers 1–6, and n expresses the number. of 3-10.) -- the encapsulant according to claim 7 being the annular polyorganosiloxane which is expressed, and which has at least three SiH groups in one molecule.

Claim 9](b) The encapsulant according to any one of claims 1 to 8, wherein an ingredient is a silica system

Claim 10](D) The encapsulant according to any one of claims 1 to 9, wherein an ingredient is a filler with a mean particle diameter of 10 micrometers or less.

characterized by content of a particle with a particle diameter of not less than 50 micrometers being 1 or Claim 11](D) The encapsulant according to any one of claims 1 to 10 in which an ingredient is ess % of the weight of a filler.

Claim 12](D) The encapsulant according to any one of claims 1 to 11 being a filler with a spherical ngredient Claim 13]The encapsulant according to any one of claims 1 to 12, wherein viscosity at 23 \*\* is 1000 or ess Pa-s. Claim 14] The encapsulant according to any one of claims 1 to 13, wherein penetration time to the 50micrometer crevice at 60 \*\* is 120 or less seconds/cm.

Claim 15] The encapsulant according to any one of claims 1 to 14, wherein weight loss under hardening is 5 or less % of the weight.

Claim 16]The encapsulant according to any one of claims 1 to 15, wherein gel time at 120 \*\* of a hardened material is less than 120 seconds.

Claim 17]The encapsulant according to any one of claims 1 to 16, wherein Tg of a hardened material is not

Claim 18] The encapsulant according to any one of claims 1 to 17 whose extraction ion content from a hardened material is less than 10 ppm. ess than 100 \*\*.

Claim 19]The encapsulant according to any one of claims 1 to 18 used in order to close a semiconductor.

Claim 20]Under-filling which consists of the encapsulant according to claim 19.

Claim 21] Electronic parts closing electronic parts, an electric circuit, or electric contact with encapsulant of a statement in any 1 paragraph of claims 1 thru/or 18, an electric circuit, a sealing method of electric

Claim 22]A sealing method of a semiconductor closing a semiconductor by encapsulant according to claim 19 or the under-filling according to claim 20.

Claim 23]A manufacturing method of a semiconductor device closing a semiconductor by encapsulant according to claim 19 or the under-filling according to claim 20.

Claim 24]A semiconductor device with which encapsulant according to claim 19 or the under-filling according to claim 20 comes to close a semiconductor.

[Translation done.]

## \* NOTICES \*

damages caused by the use of this translation. JPO and INPIT are not responsible for any

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.\*\*\* shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

# DETAILED DESCRIPTION

[Detailed Description of the Invention]

nypoviscosity and low-temperature fast curability in more detail, and is high, It is related with the sealing nethod of the electronic parts which close electronic parts, an electric circuit, electric contact, or a semiconductor device, and the semiconductor device with which it comes to close a semiconductor. Field of the Invention] The encapsulant whose practicality this invention relates to encapsulant, are semiconductor by it, an electric circuit, or a semiconductor or the manufacturing method of a

semiconductor package, etc. in recent years TAB closure, Liquefied encapsulants including the under-filling widely used for these liquefied encapsulants. The fundamental characteristic required of such encapsulants is heat resistance, an adhesive property, etc. which do not make parts produce fault also by heat histories, closure for flip chip bonding, etc. are used, and the epoxy resin composition which mainly used the epoxy Description of the Prior Art] As encapsulant, especially encapsulant for semiconductors, the epoxy resin composition which used the polyfunctional epoxy compound, the phenol novolac system hardening agent, compound, the acid anhydride system hardening agent, and the inorganic filler as the main ingredients is and the inorganic filler as the main ingredients is used widely. With the miniaturization demand of a such as a solder reflow.

slit by the further fluid improvement by enlargement of a semiconductor and densification, etc. is called for ow-temperature fast curability is demanded. In liquefied encapsulant, the high-speed perviousness to the [0003]Generally, hardening takes an elevated temperature and a long time to an epoxy resin composition, become long, in order to manufacture easily, to make a cycle quick and to reduce a manufacturing cost, manufacture of a semiconductor package etc. is difficult for it, and although a manufacturing cycle may

described above, various improvement is proposed in the epoxy resin (JP,5–222270,A.) JP,6–5743,A, JP,6– 206982,A, JP,7-165876,A, JP,9-31161,A, JP,9-246435,A, JP,10-101906,A, JP,11-21421,A, JP,11-92549,A, JP,11-140069,A, JP,11-255864,A, JP,11-256012,A, JP,11-269250,A, JP,2000-3982,A, JP,2000-7891,A, [0004]in order to improve low-temperature fast curability and high-speed perviousness which were JP,2000-53844,A, JP,2000-63630,A.

nydrosilylation reaction for the hardening reaction is also proposed (JP,50–100,A, JP,9–291214,A, JP,1– 0005]On the other hand, the hardenability constituent in which hardening generally used the quick 126336,A, JP,5-295270,A).

this invention are hypoviscosity and low-temperature fast curability, and is high, It is providing the sealing Problem(s) to be Solved by the Invention]Therefore, the encapsulant whose practicality the purposes of method of the electronic parts which close electronic parts, an electric circuit, electric contact, or a semiconductor device, and the semiconductor device with which it comes to close a semiconductor. semiconductor by it, an electric circuit, or a semiconductor or the manufacturing method of a

wholeheartedly a carbon-carbon double bond which has the (A) SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule as a result of research in order to solve this technical problem, (B) By considering it as Means for Solving the Problem]An organic compound in which this invention persons contain

ancapsulant containing a compound which contains at least two SiH groups in one molecule, the (C)

ydrosilylation catalyst, and (D) silica system bulking agent as an essential ingredient, it found out that an ngredient contains 0,001 mol or more perg of (A) ingredient of carbon-carbon double bonds which have a (0008]Namely, an organic compound in which this invention contains a carbon-carbon double bond which encapsulant (claim 3) given in 2, and the (A) ingredient contains 1-6 vinyl groups in one molecule of (b)s, (\*\*) that a molecular weight is less than 900 and (\*\*) — it is the encapsulant (claim 4) according to any SiH group and reactivity. Are the encapsulant (claim 2) according to claim 1, and the (A) ingredient as a claim 1) containing a filler as an essential ingredient, (A). It is characterized by being that in which an · hydrosilylation catalyst which contain at least two SiH groups in one molecule, (D) It is the encapsulant one of claims 1 to 3 making for viscosity at 23 \*\* to be less than 1000 poise into an indispensable composing element C, It is claim 1 being H, N, O, S, and a thing that consists only of halogen, or nas the (A) SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule, (B) A compound, the (C) aforementioned problem was solvable and resulted in this invention.

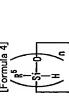
Formula 3 [6000]

condition — the (A) ingredient — following general formula (I)

 $\widehat{\Xi}$ 

ingredient are 50–700, (B) The organic compound (alpha) in which an ingredient contains the carbon-carbon annular polyorganosiloxane (beta) which has at least two SiH groups in one molecule, It is the encapsulant encapsulant (claim 6) given in any 1 paragraph of claims 1 thru/or 5, wherein the molecular weights of an (claim 7) according to any one of claims 1 to 6 being a compound which can be obtained by the ability to (the organic group of the monovalence of the carbon numbers 1–50 may be expressed, and each R<sup>1</sup> may differ or that of R1 in a formula may be the same.) — it being the encapsulant (claim 5) according to any one of claims 1 to 3 by which it is characterized, and that it is an organic compound expressed, (B) It is double bond which has a SiH group and reactivity in [ one or more ] one molecule, The chain and/or carry out a hydrosilylation reaction, and an ingredient (beta) is following general formula (II).

Formula 4



(II)

micrometers is 1 or less % of the weight of a filler, (D) It is the encapsulant (claim 12) according to any one  $(\mathsf{R}^2$  expresses the organic group of the carbon numbers 1–6 among a formula, and n expresses the number polyorganosiloxane which has at least three SiH groups in one molecule, (D) It is the encapsulant (claim 9) of claims 1 to 11 being a filler with a spherical ingredient, It is the encapsulant (claim 13) according to any one of claims 1 to 12, wherein the viscosity at 23 \*\* is 1000 or less Pa-s, it is the encapsulant (claim 14) according to any one of claims 1 to 13, wherein the penetration time to the 50-micrometer crevice at 60 encapsulant (claim 10) according to any one of claims 1 to 9, wherein an ingredient is a filler with a mean particle diameter of 10 micrometers or less, (D) An ingredient is the encapsulant (claim 11) according to any one of claims 1 to 10, wherein the content of a particle with a particle diameter of not less than 50 \*\* is 120 or less seconds/cm, It is the encapsulant (claim 15) according to any one of claims 1 to 14, wherein the weight loss under hardening is 5 or less % of the weight, It is the encapsulant (claim 16) of 3-10.) — it is expressed, It is the encapsulant (claim 8) according to claim 7 being the annular according to any one of claims 1 to 8, wherein an ingredient is a silica system filler, (D) It is the

occording to any one of claims 1 to 15, wherein the gel time at 120 \*\* of a hardened material is less than 20 seconds, It is the encapsulant (claim 17) according to any one of claims 1 to 16, wherein Tg of a

ancapsulant (claim 19) according to any one of claims 1 to 18 used in order to close a semiconductor, It is under-filling (claim 20) which consists of the encapsulant according to claim 19, In any 1 paragraph of nardened material is not less than 100 \*\*, The extraction ion content from a hardened material is the encapsulant (claim 18) according to any one of claims 1 to 17 which is less than 10 ppm, It is the

electronic parts closing electric contact, It is a sealing method (claim 21) of an electric circuit and electric contact, and is a sealing method (claim 22) of the semiconductor closing a semiconductor by encapsulant claims 1 thru/or 18, with the encapsulant of a statement Electronic parts, An electric circuit or the

secording to claim 19 or the under—filling according to claim 20, It is a manufacturing method (claim 23) of Illing according to claim 20, It is a semiconductor device (claim 24) with which encapsulant according to he semiconductor device closing a semiconductor by encapsulant according to claim 19 or the under-

claim 19 or the under-filling according to claim 20 comes to close a semiconductor.

Embodiment of the Invention]Hereafter, this invention is explained in detail. (A) ingredient) The (A) ingredient in this invention is explained first.

[0012](A) Especially if an ingredient is an organic compound which contains the carbon-carbon double bond that it is what does not include siloxane units (Si-O-Si) like polysiloxane organicity block copolymer or a nalogen as a composing element. In the case of a thing including siloxane units, there is a problem of gas which has a SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule, it will not be limited. It is preferred bolysiloxane organicity graft copolymer as an organic compound, and contains only C, H, N, O, S, and permeation nature or crawling.

.0013]The connecting position in particular of the carbon-carbon double bond which has a SiH group and

eactivity is not limited, but may exist anywhere in intramolecular.

0014](A) The organic compound of an ingredient can be classified into the compound and organic

nonomer system compound of an organic polymer system

0015]As an organic polymer system compound, for example, a polyether system, a polyester system, The unsaturation hydrocarbon system, a polyacrylic ester system, a polyamide system, a phenolformaldehyde compound of a polyarylate system, a polycarbonate system, a saturated hydrocarbon system, an system (phenol resin system), and a polyimide system can be used

hydrocarbon system:heterocyclic system, such as aromatic hydrocarbon system:straight chain systems, such as a phenol system, a bisphenol system, benzene, and naphthalene, and an alicycle system, are 0016]As an organic monomer system compound, compounds, these mixtures, etc. of an aliphatic

(0017](A) Although not limited especially as a carbon-carbon double bond which has a SiH group of an

ingredient, and reactivity, it is following general formula (III) 0018

Formula 5]

 $(R^3$  in a formula expresses a hydrogen atom or a methyl group.) — the basis shown is preferred from a

reactant point. From the ease of acquisition of a raw material, [0019] [Formula 6]

Especially \*\*\* shown is preferred.

[0020](A) As a carbon-carbon double bond which has a SiH group of an ingredient, and reactivity, it is

ollowing general formula (IV).

Formula 7]

httn://www.d.indl.innit on in/coi-hin/tran wah coi aiia?atw 11=httn&3A%9F%9F%9Fwww.d indl.innit on 2008/03/06

 $(\mathbb{R}^4$  in a formula expresses a hydrogen atom or a methyl group.) — the alicyclic basis shown is preferred from the point that the heat resistance of a hardened material is high. From the ease of acquisition of a raw material, [0022]

Formula 8]

Especially the alicyclic basis shown is preferred.

the skeletal part of the (A) ingredient, and the covalent bond may be carried out via the substituent more '0023]The carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity may be coupled directly with divalent, it will not be limited, but C, H, N, O, S, and the thing containing only halogen are preferred as a than divalent. Especially if it is a substituent of the carbon numbers 0–10 as a substituent more than composing element. As the example of these substituents, [0024]

(nは1~10の数を表す。)

(nは0~4の数を表す。)

Formula 10]

44+1. / / indicated indicated in in/restablic/treas wels on a sisopetus sather@94&9F&9Fwamud indicated on 9008/03/08

\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*. Two or more of the substituents more than divalent [ these ] are connected by a covalent sond, and they may constitute the substituent more than divalent  ${ t E}$  one  ${ t J}$ 

propyl group, 2-allyl phenyl group, 3-allyl phenyl group, 4-allyl phenyl group, A 2-(allyloxy) phenyl group, 3-(allyloxy) phenyl group, 4-(allyloxy) phenyl group, 2-(allyloxy) ethyl group, 2, and 2-bis(aryloxymethyl)butyl group, the 3-allyloxy 2, a 2-bis(aryloxymethyl)bropyl group, [0027] 0026]As an example of the basis which carries out a covalent bond to the above skeletal parts, A vinyl group, an allyl group, a metallyl group, an acrylic group, an methacrylic group, a 2-hydroxy-3-(allyloxy) Formula 11]

(nは5≧n≧2を満足する数を表す。),



(nは0~4の数を表す。)

# \*\*\*\*\*\*\*\*

divinylbiphenyl, 1, 3-diisopropenylbenzene, 1,4-diisopropenylbenzene and those oligomer, 1,2-polybutadiene ethane, Diallylideneidenepenta Elisiit, triaryl cyanurate, triallyl isocyanurate, 1,2,4-TORIBI nil cyclohexane [0028]As a concrete example of an ingredient, (A) Diallyl phthalate, triallyl trimellitate, Diethylene-glycol bisallyl carbonate, trimethylolpropane diaryl ether, Pentaerythritol triaryl ether, 1,1,2,2, - tetra allyloxy (1, the thing of 10 to 100% of two ratios, preferably thing of 50 to 100% of 1 and 2 ratio), allyl ether of and divinylbenzenes (the thing of 50 to 100% of purity.) Preferably The thing of 80 to 100% of purity, novolac phenol, arylation polyphenylene oxide, [0029] Formula 12]

から選ばれる2価の基を表す。)

Formula 13]

What transposed a part or all of the glycidyl group of the conventionally publicly known epoxy resin besides \*\* to the allyl group is mentioned.

double bond as mentioned above, and is hard to express as an ingredient can also be used. As an example (0031](A) The low molecular weight compound which is divided into a skeletal part and a carbon-carbon of these low molecular weight compounds, butadiene, isoprene, Aliphatic series chain polyene compound compound systems, such as aliphatic series cyclic polyene compound systems, such as cyclohexadiene, syclo-octadiene, a dicyclopentadiene, tricyclo pentadiene, and norbornadiene, vinylcyclopentene, and a systems, such as octadien and decadiene, a cyclopentadiene, Substitution aliphatic series cyclic olefin vinylcyclohexene, etc. are mentioned.

reactivity is preferred, what is contained 0.005 mol or more per g is more preferred, and what is contained (0032](A) As an ingredient, heat resistance from a viewpoint that it may improve more. A thing containing 0.001 mol or more perg of (A) ingredient of carbon-carbon double bonds which have a SiH group and 0.008 mol or more is still more preferred.

good to exceed 2 to improve dynamics intensity more, and it is more preferred that they are three or more pieces. (A) When a SiH group of an ingredient and the number of carbon-carbon double bonds which have [0033](A) As for a SiH group of an ingredient, and the number of carbon-carbon double bonds which have reactivity are one or less per 1 intramolecular, even if it reacts to the (B) ingredient, it does not become eactivity, even if small [ per molecule ] on the average, it is preferred [ with two pieces ], although it is he structure of cross linkage only by becoming graft structure.

0034](A) It is preferred that reactivity contains one or more vinyl groups in one molecule from a viewpointstability becomes good easily, and it is more preferred to contain four or less vinyl groups in one molecule. there is little cobwebbing nature of raw material liquid, and a moldability and handling nature are good. less molecule. It is preferred to contain six or less vinyl groups in one molecule from a viewpoint that storage than 900 thing has a preferred molecular weight, less than 700 thing is more preferred, and less than 500 [0035](A) As an ingredient, from a viewpoint that dynamic heat resistance is high, and a viewpoint that of being good, as an ingredient, and it is more preferred to contain two or more vinyl groups in one  $\,\mathring{}\,$ thing is still more preferred.

or a phenolic hydroxyl group from a viewpoint of coloring, especially control of yellowing as an ingredient is a phenolic hydroxyl group is preferred. With a phenolic hydroxyl group in this invention, the benzene ring, a preferred, What does not contain a compound which has a derivative of a phenolic hydroxyl group and/, or as viscosity, a thing below 1000 poise is preferred in 23 \*\*, a thing below 300 poise is more preferred, and [0036](A) As an ingredient, in order to acquire uniform mixing with other ingredients, and good workability, ,0037](A) What has few content of a compound which has a derivative of a phenolic hydroxyl group and/, such as alkyl groups, such as a methyl group and an ethyl group, a vinyl group, and an allyl group, and an hydrogen atom of an above-mentioned phenolic hydroxyl group by acyl groups, such as alkenyl groups, a thing below 30 poise is still more preferred. Viscosity can be measured with E type viscosity meter. naphthalene ring, A hydroxyl group coupled directly with an aromatic hydrocarbon core illustrated by anthracene ring etc. is shown, A derivative of a phenolic hydroxyl group shows a basis replaced in a

ingredient of an aromatic ring is 50 or less % of the weight is preferred, 40 or less % of the weight of a thing s more preferred, and 30 or less % of the weight of a thing is still more preferred. Most desirable one does (0038]While an optical property is good like a photoelastic coefficient with a low double refraction factor being low, weatherability from a viewpoint of being good. That whose component weight ratio in the (A) not include aromatic hydrocarbon rings.

0039] From a viewpoint that there is little coloring of a hardened material obtained, optical transparency is preferred and triallyl isocyanurate, diaryl ether of 2,2-bis(4-hydroxycyclohexyl)propane, and especially high, and lightfastness is high. As an ingredient, (A) A vinylcyclohexene, a dicyclopentadiene, Triallyl isocyanurate, diaryl ether of 2,2-bis(4-hydroxycyclohexyl)propane, 1,2,4-TORIBI nil cyclohexane is ,2,4-TORIBI nil cyclohexane are preferred.

hardened material obtained by the adhesive property of a hardenability constituent obtained becoming high group, an amino group, a radical polymerization nature unsaturation group, a carboxyl group, an isocyanate group, hydroxyl, alkoxy silyl groups, etc. are mentioned. When it has these functional groups, intensity of a [0040](A) As an ingredient, it may have other reactant groups. As a reactant group in this case, an epoxy easily becomes high easily. From a point that an adhesive property can become higher, an epoxy group is obtained becomes high easily, it is preferred to average a reactant group and to have in [ one or more ] preferred among these functional groups. In a point that the heat resistance of a hardened material

0041](A) Independent, two or more sorts of things are mixed, and an ingredient can be used. General formula (I))

(A) Following general formula (I) from a viewpoint that heat resistance and transparency are high as an ingredient

Formula 14 0042

 $\widehat{\Xi}$ 

(the organic group of the monovalence of the carbon numbers 1–50 may be expressed, and each R<sup>1</sup> may differ or that of  ${
m R}^{
m l}$  in a formula may be the same.) — the compound expressed is preferred

(0043) From a viewpoint that the heat resistance of the hardened material obtained can become higher as monovalence of the carbon numbers 1-20, it is more preferred that it is an organic group of the R1 of the above-mentioned general formula (1). It is preferred that it is an organic group of the

nonovalence of the carbon numbers 1-4. As an example of these desirable  $\mathbb{R}^1$ , they are a methyl group, an ethyl group, a propyl group, a butyl group, a phenyl group, benzyl, a phenethyl group, a vinyl group, an allyl monovalence of the carbon numbers 1-10, and it is still more preferred that it is an organic group of the

group, and a glycidyl group, [0044] Formula 15]

(CM2)CM3 (式中nは4~19の数)

←CHy}CH=CHz(式中 n は 2 ~ 1 8 の数)

[0045]It is preferred that it is an organic group of the monovalence of the carbon numbers 1–50 in which at east one of three R<sup>1</sup> contains one or more epoxy groups from a viewpoint that an adhesive property with the various materials of the hardened material obtained can become good as R<sup>1</sup> of the above-mentioned general formula (1), [0046] \*\* is mentioned.

Formula 16

come out and contain one or more epoxy groups expressed. As an example of these desirable  $\mathsf{R}^1$ , it is a It is more preferred that it is an organic group of the monovalence of the carbon numbers 1-50 which

glycidyl group, [0047] Formula 17

——(chy - 4-)ch (式中nは2~18の数)

\* is mentioned.

he carbon numbers 1–50. As an example of these desirable  $\mathbb{R}^1$ , they are a methyl group, an ethyl group, a monovalence of the carbon numbers 1-50 which contain two or less oxygen atoms, and contain only C, H, and O as a composing element, and it is more preferred that it is a hydrocarbon group of monovalence of propyl group, a butyl group, a phenyl group, benzyl, a phenethyl group, a vinyl group, an allyl group, and a 0048]From a viewpoint that the chemical thermal stability of a hardened material obtained can become good as R<sup>1</sup> of the above-mentioned general formula (1). It is preferred that it is an organic group of glycidyl group, [0049]

Formula 18]

─<del>(</del>Chy<del>)</del>CH=Chz (式中nは2~48の数) —(CH2/CH3 (共中nは4~49の数),

\*\* is mentioned.

btto.//www.indlinnit an in/wii-hin/tran wah nei aiia?atw 1.=httnk?d&9FK9Fwnwdindlinnit an 9NAR/N3/NR

0050] As  $R^1$  of the above-mentioned general formula (1), it is at least one of three  $R^1$  from a viewpoint that

reactivity becomes good. [0051]

Formula 19]

It is preferred that it is an organic group of the monovalence of the carbon numbers 1-50 which come out and contain one or more bases expressed, and it is following general formula (III)

Formula 20] [0052]

(R³ in a formula expresses a hydrogen atom or a methyl group.) — it is more preferred that it is an organic group of the monovalence of the carbon numbers 1-50 containing one or more bases expressed --- the

inside of three  $\mathbb{R}^1$  — at least two — following general formula (V)

[0053]

Formula 21]

 $({
m R}^5$  in a formula an organic group of bivalence of direct coupling or the carbon numbers 1–48)  ${
m L}$  express and ]  $\mathsf{R}^6$  expresses a hydrogen atom or a methyl group. It is still more preferred that it is an organic compound (two or more  ${
m R}^5$  and  ${
m R}^6$  may differ from each other, respectively, or may be the same.)

obtained can become higher. It is preferred that it is an organic group of bivalence of direct coupling or the carbon numbers 1-20, it is more preferred that it is an organic group of bivalence of direct coupling or the [0054]Although R<sup>5</sup> of the above-mentioned general formula (V) is an organic group of bivalence of direct coupling or the carbon numbers 1-48, From a viewpoint that the heat resistance of a hardened material carbon numbers 1-10, and it is still more preferred that it is an organic group of bivalence of direct coupling or the carbon numbers 1-4, As the example of these desirable  $m R^5, [0055]$ [Formula 22]

\*\* is mentioned.

contain only C, H, and O as a composing element, and it is more preferred that it is a hydrocarbon group of [0056] From a viewpoint that the chemical thermal stability of a hardened material obtained can become bivalence of direct coupling or the carbon numbers 1–48. As the example of these desirable  $m R^5$ , m [0057]oivalence of the carbon numbers 1-48 which contain direct coupling or two oxygen atoms or less, and good as  ${\rm R}^5$  of the above-mentioned general formula (V). It is preferred that it is an organic group of Formula 23]

—Ё—(chr} (式中nは0~46の数), —(CHz/h (式中nは1~47の数)

# \*\*\*\*\*

---CH2-CH-CH2-0--CH2-

[0058]Although  $\mathbb{R}^6$  of the above-mentioned general formula (V) is a hydrogen atom or a methyl group, from a viewpoint that reactivity is good, its hydrogen atom is preferred.

Lttn.//unund indl innit ma in/emi-hin/tran wah ami aiia9atu uzhttnk?1489FK9FK9Funnud indl innit an 9008/03/06

JP,2003-261770,A [DETAILED DESCRIPTION]

formula (I)s, it is required to contain the carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity [0059]However, also in the desirable example of an organic compound expressed with the above general in [ at least two ] one molecule. It is more preferred that it is an organic compound which contains the carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity from a viewpoint that heat resistance

(0060]As a desirable example of an organic compound expressed with the above general formula (I)s, it is may be improved more in [ three or more ] one molecule.

triallyl isocyanurate, [0061]

Formula 24]

\*\* is mentioned.

[0062]From the viewpoint of having the (B) ingredient and good compatibility, and a viewpoint of being hard to produce the problem of the outgas from encapsulant that the volatility of the (A) ingredient can become reactivity in [ at least two ] one molecule, and a reactant with the chain and/or annular organopolysiloxane compounds chosen from the organic compound which contains the carbon-carbon double bond which has low. (A) A SiH group which was described above as an example of an ingredient, one or more sorts of

(beta) which have a SiH group are also preferred. (beta) (ingredient)

beta) An ingredient is a chain and/or annular polyorganosiloxane which has a SiH group.

[0063]concrete -- for example [0064]

[Formula 25]

$$\begin{array}{lll} c_{H_3} - c_{H_4} & c_{H_3} & c_{H_3} \\ c_{H_3} - c_{H_3} & c_{H_3} & c_{H_3} \\ c_{H_3} & c_{H_3} & c_{H_3} & c_{H_3} \\ c_{H_3} & c_{H_3} & c_{H_3} & c_{H_3} \end{array}$$

$$CH_3 - S_1 - 0 + S_1 - 0 + S_1 - CH_3$$
 $CH_3 - S_1 - 0 + S_1 - CH_3$ 
 $CH_3 - S_1 - 0 + S_1 - CH_3$ 
 $CH_3 - S_1 - S_2 - S_3 -$ 

$$CH_3 - S_1 - O_1 - S_1 - O_2 - S_1 - CH_3$$
 $CH_3 - S_1 - O_1 - S_1 - CH_3$ 
 $CH_3 - CH_3 - CH_3$ 

$$\begin{array}{cccc} & c_{H_3} & c_{H_3} & c_{H_3} \\ c_{H_3} - s_1 - o + s_1 - o + s_1 - o + s_1 - o + s_1 - c_{H_3} \\ c_{H_3} & c_{H_3} & c_{H_3} + c_{H_3} \\ \end{array}$$

$$(m=3\sim1000, n=0\sim1000)$$

[Formula 26]

(B=1~1000, n=0~1000)

m=1~1000, n=0~1000)

 $(n=1\sim 1000)$ 

(n=1~1000)

 $(n=3\sim10)$ ,

 $(n=3\sim10)$ 

[0066] From a viewpoint that the compatibility of a SiH group and the organic compound which contains the carbon-carbon double bond which has reactivity in [ at least two ] one molecule becomes good easily here to following general formula (II)

[7900]

Formula 27]

(II)

among a formula, R<sup>2</sup> expresses the organic group of the carbon numbers 1–6, and n expresses the number of 3-10.) — the annular polyorganosiloxane which is expressed and which has at least three SiH groups in one molecule is preferred

[0068]As for substituent R<sup>2</sup> in a compound expressed with general formula (II), it is preferred that it is what

JP,2003-261770,A [DETAILED DESCRIPTION]

16/40 ペーシ

comprises C, H, and O, it is more preferred that it is a hydrocarbon group, and it is still more preferred that

[0070]A thing [ a thing ] described above and which are independent, or mixes two or more sorts of things, 0069]From acquisition ease etc., it is preferred that it is 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane. and is used is possible for an ingredient in some numbers (beta).

invention, A case where a compound which can obtain an organic compound and an ingredient (beta) which contain a carbon-carbon double bond which has a SIH group and reactivity in [ at least two ] one molecule compound and an ingredient (beta) which contain a carbon-carbon double bond which has a SiH group and As (a reaction of a SiH group, an organic compound which contains a carbon-carbon double bond which nas reactivity in [ at least two ] one molecule, and an ingredient (beta)), next a (A) ingredient of this by the ability to carry out a hydrosilylation reaction is used, A hydrosilylation reaction of an organic reactivity in [ at least two ] one molecule is explained.

carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule is carried [0071]When the hydrosilylation reaction of an organic compound and an ingredient (beta) which contain a out, a mixture of two or more compounds containing the (A) ingredient of this invention may be obtained, but. Without separating the (A) ingredient from there, it can use with a mixture and a hardenability constituent of this invention can also be created.

contain a carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule molecule, It is preferred that a ratio with a total (Y) of a SiH group in an ingredient (beta) to mix is X/Y>=2. and it is more preferred that it is X/Y>=3. From a point that compatibility with the (B) ingredient of the (A) double bond which has reactivity in [ at least two ] one molecule, and an ingredient (beta), In a point that [0072]A case where the hydrosilylation reaction of an organic compound and an ingredient (beta) which gelling under reaction can be controlled although not limited in particular, Total (X) of a carbon-carbon ngredient becomes good easily, it is preferred that it is 10 >= X/Y and it is more preferred that it is 5 is carried out, The mixing ratio of a SiH group, an organic compound which contains a carbon-carbon compound which contains a carbon-carbon double bond which has reactivity in [ at least two ] one double bond which generally has the reactivity of a SiH group to mix and a SiH group in an organic

which made carriers, such as a simple substance of platinum, alumina, silica, and carbon black, support solid compound and an ingredient (beta) which contain a carbon-carbon double bond which has a SiH group and [P(OPh)  $_3$ ] --) [  $_4$  and ] Pt[P(OBu)  $_3$ ]  $_4$  (among a formula, a methyl group and Bu express a butyl group, Vi phosphine complex. (For example,  $Pt(PPh_3)$   $_4$ .  $Pt(PBu_3)$   $_4$ ), a platinum-phosphite complex (for example, Ptmentioned. A platinum chloride-olefin complex indicated in a U.S. Pat. No. 3516946 specification of Modic platinum, A complex with chloroplatinic acid, chloroplatinic acid, alcohol, aldehyde, ketone, etc., Platinumreactivity in [ at least two ] one molecule. As a catalyst, the following can be used, for example. A thing olefin complex (for example, it  $Pt(GH_2^-=-GH_2^-)^2/(PPh_3)^2$  and)  $Pt(GH_2^=GH_2)^2/(GH_2)^2$ . Platinum-vinyl expresses a vinyl group, Ph expresses a phenyl group as for Me, and n and m) An integer is shown. A catalyst, U.S. Pat. No. 3159601 of Ashby (Ashby), and the No. 3159662 specification, And a platinum platinum-hydrocarbon complex indicated in dicarbonyl dichloroplatinum, a curl SHUTETO (Karstedt) [0073]A suitable catalyst may be used when carrying out the hydrosilylation reaction of an organic siloxane complex (for example, it  $Pt(ViMe^{-}_2-SiOSiMe^{-}_2 Vi)_n$  and)  $Pt[(MeViSiO)_4]_m$ , a platinumalcoholate catalyst indicated in a U.S. Pat. No. 3220972 specification of RAMORO (Lamoreaux) is

[0074]As an example of catalysts other than a platinum compound, RhCl(PPh) 3, RhCl3, RhAl2O3, RuCl3, IrCl<sub>3</sub>, FeCl<sub>3</sub>, AICl<sub>3</sub>, PdCl<sub>2</sub>and2H<sub>2</sub>O, NiCl<sub>2</sub>, TiCl<sub>4</sub>, etc. are mentioned. (Modic) is also useful in this invention.

preferred from a point of catalytic activity. These catalysts may be used alone and may be used together [0075]in these, chloroplatinic acid, a platinum-olefin complex, a platinum-vinyl siloxane complex, etc. are two or more sorts.

[0076]Although an addition in particular of a catalyst is not limited, in order to have sufficient hardenability and to hold down cost of a hardenability constituent comparatively low a minimum of a desirable addition, beta) as opposed to 1 mol of SiH groups of an ingredient  $extstyle -10^{-8}$  mol  $extstyle -10^{-6}$  mol more preferably

and a maximum of a desirable addition receives 1 mol of SiH groups of an ingredient (beta) -- 10  $^{-1}$  mol -it is 10 -2 mol more preferably.

contains a carbon-carbon double bond which has a SiH group in a case of making it react, and reactivity in satalyst is not limited  $\prime$  1 mol of hydrosilylation catalysts ] of a desirable addition — 10  $^{-2}$  mol — it is 10  $^-$ (beta). (beta) Since it has moisture and reactivity which an ingredient is mixing under existence (beta) of a triethylamine, etc. are mentioned. a minimum [ as opposed to / although an addition in particular of a cosystems compounds, such as sulfur of acetylene alcohol system compounds, such as 1, such as dimethyl maleate, 2-diester system compound, and a 2-hydroxy-2-methyl-1-butyne, and a simple substance, and what mixed a catalyst to an organic compound which contains a carbon-carbon double bond which has a bond which has a SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule, and a mixture of an ingredient SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule is preferred. Control of a reaction is difficult in case of a method of mixing a catalyst into an organic compound which contains a carbon-carbon double mol more preferably — a maximum of a desirable addition — 10 2 mol — it is 10 mol more preferably. at least two ] one molecule, an ingredient (beta), and a catalyst, A method of mixing \*\*\*\*\*\* (beta) for bond which has a SiH group and reactivity in what mixed a catalyst with an ingredient in [ at least two ] [0077]it is possible to use a co-catalyst together for the above-mentioned catalyst, and as an example catalyst when taking a method of mixing an organic compound which contains a carbon-carbon double [0078] Although various methods can be taken as the method of mixing of an organic compound which The Lynn system compounds, such as triphenyl phosphine, Amine system compounds, such as sulfur-

react will become long if reaction temperature is low, and reaction temperature is high. Although a reaction temperature requirement are 150 \*\* more preferably. It is not practical if reaction time for making it fully temperature requirement are 50 \*\* more preferably in this case, and 200 \*\* of maximums of a desirable [0079]Although many things can be set up as reaction temperature, 30 \*\* of minimums of a desirable may be performed at a fixed temperature, a multi stage story or per-continuum temperature may be one molecule, it may deteriorate. changed if needed.

solvents. As a solvent, toluene, a tetrahydrofuran, 1,3-dioxolane, and chloroform are preferred. The amount [0081]A solvent may be used in the case of a hydrosilylation reaction. A solvent which can be used is not dioxolane and diethylether, acetone, and methyl ethyl ketone, ], chloroform, methylene chloride, 1, and 2hydrocarbon system solvents, such as benzene, toluene, hexane, and heptane, Halogen system solvents, such as ketone solvent [, such as ether system solvents, such as a tetrahydrofuran 1, 4-dioxane, 1,3dichloroethane, can be used conveniently. A solvent can also be used as two or more kinds of mixed what is limited especially unless a hydrosilylation reaction is checked, If it illustrates concretely, [0080]A pressure of reaction time and reaction time can also be set up variously if needed. of solvents to be used can also be set up suitably.

[0083]After making an organic compound and an ingredient (beta) which contain a carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule react, An organic compound or/, volatilization of volatile matter content, and a crack by removing such volatile matter content in hardening with the (B) ingredient. As a method of removing, processing by activated carbon, aluminum silicate, silica (beta) which contain a carbon-carbon double bond which has above SiH groups and reactivity in [ at least [0084]As an example of the (A) ingredient which is an organic compound and a reactant of an ingredient ngredient obtained does not have volatile matter content, it is hard to produce a problem of a void by decompression devolatilization, processing at low temperature is preferred. A maximum of a desirable unreacted SiH group and reactivity in [ at least two ] one molecule are also removable. Since the (A) and (beta) an ingredient which contain a carbon-carbon double bond which has a solvent or/, and an gel, etc. besides for example, decompression devolatilization, etc. are mentioned. When carrying out [0082]In addition, various additive agents may be used for the purpose of controlling reactivity etc. temperature in this case is 100 \*\*, and is 60 \*\* more preferably. If it processes at an elevated two ] one molecule, A reactant of bisphenol A diaryl ether and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl temperature, it will be easy to be accompanied by deterioration of thickening etc.

dicyclopentadiene and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant of triallyl isocyanurate, a cyclotetrasiloxane, A reactant of a vinylcyclohexene and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant of divinylbenzene and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant of a

reactant of 1,3,5,7-tetramethyl cyclotetrasiloxane and diaryl monoglycidyl isocyanurate, and 1, 3, 5, and 7-  $^{\circ}$ etramethyl cyclotetrasiloxane, etc. can be mentioned. A compound which has a SiH group which are ((B) ingredient), next the (B) ingredient is explained.

[0085]The (B) ingredient of this invention is a compound which contains at least two SiH groups in one

[0086](B) It is a compound which there will be no restriction especially if it is a compound which contains at least two SiH groups in one molecule about an ingredient, for example, is indicated to international [0087] From a field of availability, it is following general formula (II) further among these from a viewpoint publication WO96/15194, and what has at least two SiH groups in one molecule can be used.

that a chain and/or annular organopolysiloxane which have at least two SiH groups are preferred in one molecule, and compatibility with the (A) ingredient is good for it.

Formula 28]

(II)

(among a formula,  $\mathsf{R}^2$  expresses the organic group of the carbon numbers 1–6, and n expresses the number of 3-10.) — the annular organopolysiloxane which is expressed and which has at least two SiH groups in

one molecule is preferred.

[0089]As for substituent R<sup>2</sup> in the compound expressed with general formula (II), it is preferred that it is what comprises C, H, and O, it is more preferred that it is a hydrocarbon group, and it is still more preferred that it is a methyl group.

[0090]As a compound expressed with general formula (II), it is preferred from a viewpoint of acquisition ease that it is 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane.

things can use it conveniently, from a viewpoint of being easier to reveal mobility, the thing of low molecular weight is used preferably. Specifically the thing of 50–100,000 has a preferred molecular weight, [0091](B) Although restrictions in particular do not have a molecular weight of an ingredient and arbitrary the thing of 50–1,000 is more preferred, and the thing of 50–700 is still more preferred.

:0093](A) From a viewpoint of having an ingredient and good compatibility, and a viewpoint of being hard to [0092](B) Independent, two or more sorts of things are mixed, and an ingredient can be used.

An organic compound (alpha) which contains a carbon-carbon double bond in which an ingredient has a SiH group and reactivity in [ one or more ] one molecule, It is preferred that it is a compound which can obtain produce a problem of outgas from encapsulant that the volatility of the (B) ingredient can become low. (B) a chain and/or annular polyorganosiloxane (beta) which has at least two SiH groups by the ability to carry out a hydrosilylation reaction in one molecule.

molecule which are the above-mentioned (A) ingredients (ingredient). (alpha 1) Crosslinking density of a (alpha) The ingredient (alpha) can also use here the same thing (alpha 1) as a SiH group and an organic hardened material which will be obtained if an ingredient is used becomes high, and dynamics intensity compound which contains a carbon-carbon double bond which has reactivity in [ at least two ] one serves as reliable high encapsulant easily.

SiH group and reactivity in [ one ] one molecule can also be used (alpha 2) A hardened material which will be obtained if an ingredient is used serves as low elasticity easily, and serves as reliable encapsulant easily [0094]in addition, an organic compound (alpha 2) which contains a carbon-carbon double bond which has a

copolymer or a polysiloxane organicity graft copolymer as a compound, and contains only C, H, N, O, S, and (alpha 2) Especially if it is an organic compound which contains as an ingredient a carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity in [ one ] one molecule, will not be limited, but (alpha 2). preferred that it is what does not include siloxane units (Si-O-Si) like polysiloxane organicity block (ingredient) (B) In a point that the (A) ingredient and compatibility become good in an ingredient, It halogen as a composing element.

Lear. / ....... in it is in in / .... / .... / .... / .... / .... / .... / .... / .... / .... / .... ... > 9008/09/08

[0095](alpha 2) A SiH group of an ingredient and a connecting position in particular of a carbon-carbon [0096](alpha 2) A compound of an ingredient can be classified into a compound and a monomer system double bond which has reactivity are not limited, but may exist anywhere in intramolecular.

compound of a polyester system, a polyarylate system, a polycarbonate system, a saturated hydrocarbon .0097]As a polymer system compound, for example, a polysiloxane system, a polyether system, A system, an unsaturation hydrocarbon system, a polyacrylic ester system, a polyamide system, a phenolformaldehyde system (phenol resin system), and a polyimide system can be used.

bisphenol system, benzene, and naphthalene, and an alicycle system, compounds of a silicon system, these systems, such as aromatic hydrocarbon system:straight chain systems, such as a phenol system, a 0098]As a monomer system compound, a compound of aliphatic hydrocarbon system:heterocyclic mixtures, etc. are mentioned.

[0099](alpha 2) Although not limited especially as a carbon-carbon double bond which has a SiH group of an ingredient, and reactivity, it is following general formula (III).

[0100]

Formula 29] 

 $({\rm R}^3$  in a formula expresses a hydrogen atom or a methyl group.) — the basis shown is preferred from a reactant point. From the ease of acquisition of a raw material, [0101]

[Formula 30]

Especially the basis shown is preferred.

[0102](alpha 2) As a carbon-carbon double bond which has a SiH group of an ingredient, and reactivity, it is following general formula (IV).

0103

Formula 31]

from a point that the heat resistance of a hardened material is high. From an ease of acquisition of a raw  $m (R^4$  in a formula expresses a hydrogen atom or a methyl group.) — an alicyclic basis shown is preferred

material, [0104]

Formula 32]

Especially the alicyclic basis shown is preferred.

more than divalent. Especially if it is a substituent of the carbon numbers 0-10 as a substituent more than [0105]The carbon-carbon double bond which has a SiH group and reactivity may be coupled directly with divalent, it will not be limited, but that in which the (B) ingredient contains only C, H, N, O, S, and halogen the skeletal part of an ingredient (alpha 2), and the covalent bond may be carried out via the substituent as a composing element in the point that the (A) ingredient and compatibility become good easily is preferred. As the example of these substituents, [0106]

· 金)

(nは1~10の数を表す。)

(nは0~4の数を表す。)

|nは0~4の数を表す。)

propyl group, 2-allyl phenyl group, 3-allyl phenyl group, 4-allyl phenyl group, A 2-(allyloxy) phenyl group, 3-\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\*\* Two or more of the substituents more than divalent [ these ] are connected by a covalent aliyloxy) phenyi group, 4–(allyloxy) phenyl group, 2–(allyloxy) ethyl group, 2, and 2–bis(aryloxymethyl)butyl 0108]As an example of the basis which carries out a covalent bond to the above skeletal parts, A vinyl group, an allyl group, a metallyl group, an acrylic group, an methacrylic group, a 2-hydroxy-3-(allyloxy) bond, and they may constitute the substituent more than divalent [ one ] group, the 3-allyloxy 2, a 2-bis(aryloxymethyl)propyl group, [0109] Formula 35] JP,2003-261 / /0,A [DE I AILED DESCRIP I ION]

-(CH-CH2-0)-CH2-CH=CH2

JP,2003-261770,A [DETAILED DESCRIPTION]

(nは5≧n≧2を満足する数を殺す。),



(nは0~4の数を表す。)

compounds, such as o-allylphenol, monoallyl dibenzyl isocyanurate, Silicon compounds, such as substitution oxide and piece end arylation polypropylene oxide, Polymer or oligomer etc. which has a vinyl group can be neptene, 1-octene, 1-nonene, 1-decene, 1-dodecen, 1-undecene, Lini Allen by an Idemitsu petrochemical methylcyclohexene, methylenecyclohexane, NORUBORUNIREN, ethylidenecyclohexane, vinylcyclohexane, glycol monoallyl ether, and 4-vinyl-1,3-dioxolane 2-one, 1,2-dimethoxy- 4-allylbenzene; Aromatic system vinyltriphenylsilane, etc. are mentioned. Polyether system resin, such as piece end arylation polyethylene system compounds, such as allylbenzene and a 4-phenyl-1-butene, Aliphatic series system compounds, pinene. Styrene, alpha methylstyrene, indene, phenylacetylene, 4-ethynyltoluene, Aromatic hydrocarbon socyanurate, such as monoallyl diglycidyl isocyanurate, vinyl trimethylsilane, vinyltrimetoxysilane, and a [0110](alpha 2) As a concrete example of an ingredient, a propene, 1-butene, 1-pentene, 1-hexene, 1company, 4,4-dimethyl- 1-pentene, A 2-methyl-1-hexene, a 2,3,3-trimethyl 1-butene, Chain aliphatic such as allyl ether [, such as alkyl allyl ether and allylphenyl ether ], glycerin monoallyl ether, ethylene mentioned to piece ends, such as acrylic resin, such as hydrocarbon system resin, such as piece end Annular aliphatic hydrocarbon system compounds, such as camphene, Caren, alpha pinene, and beta hydrocarbon system compounds, such as 2, 4, and 4-trimethyl 1-pentene. A cyclohexene, a arylation polyisobutylene, piece end arylation poly butyl acrylate, and piece end arylation polymethylmethacrylate.

estriction, either, it is preferred that molecular weight distribution is three or less, it is more preferred that [0111]A line or a letter of branching may be sufficient as structure, restrictions in particular do not have a molecular weight and it can use various things. In a point that viscosity of a mixture becomes low and a moldability becomes good easily although molecular weight distribution in particular does not have t is two or less, and it is still more preferred that it is 1.5 or less.

esin etc. are mentioned as an example of desirable resin. Conversely, in a point that the heat resistance of a hardened material obtained becomes high, as for glass-transition temperature, it is preferred that it is not . [0112](alpha 2) When glass-transition temperature of an ingredient exists, there is no limitation in particular ess than 100 \*\*, it is more preferred that it is not less than 120 \*\*, it is still more preferred that it is not preferred that it is 50 \*\* or less, and it is still more preferred that it is 0 \*\* or less. Poly butyl acrylate also about this, and various things are used, but. In a point that a hardened material obtained becomes ough easily, as for glass point transfer temperature, it is preferred that it is 100 \*\* or less, it is more

ess than 150 \*\*, and it is most preferred that it is not less than 170 \*\*, It can ask for glass-transition emperature as a temperature tandelta indicates the maximum to be in dynamic viscoelasticity

ngredient, it is preferred that it is a hydrocarbon compound. In this case, a minimum of a desirable carbon .0113](alpha 2) In a point that the heat resistance of a hardened material obtained becomes high as an number is 7 and a maximum of a desirable carbon number is 10.

ntensity of a hardened material obtained by the adhesive property of a hardenability constituent obtained spoxy group is preferred among these functional groups. In a point that the heat resistance of a hardened material obtained becomes high easily, it is preferred to average a reactant group and to have in  ${ t L}$  one or becoming high easily becomes high easily. From a point that an adhesive property can become higher, an [0114](alpha 2) As an ingredient, it may have other reactant groups. As a reactant group in this case, an isocyanate group, hydroxyl, alkoxy silyl groups, etc. are mentioned. When it has these functional groups, epoxy group, an amino group, a radical polymerization nature unsaturation group, a carboxyl group, an more ] one molecule. Specifically, monoallyl diglycidyl isocyanurate, allyl glycidyl ether, allyloxy ethyl methacrylate, allyloxy ethyl acrylate, vinyltrimetoxysilane, etc. are mentioned.

0115]A single thing may be used as above (alpha 2) ingredients, and it may use combining two or more

beta) An ingredient is a chain and/or annular polyorganosiloxane which has at least two SiH groups in one nolecule (beta). (ingredient)

0116]concrete — for example [0117]

Formula 36]

 $\begin{array}{cccc} c_{H_3} & c_{GeH_5} & c_{H_3} \\ c_{H_3} - S_{i-0} + S_{i-0} + S_{i-cH_3} & c_{H_3} \\ c_{H_3} & C_{H_3} & (n=3 \sim 1000), \end{array}$ 

 $CH_3 - S_{1-0} + CH_3 - S_{1-0} + S_{1-0} +$ 

(m=3~1000, n=0~1000)

CH3-Si-0-Si-0-Si-0-Si-CH3
CH3-Si-0-Si-0-Si-CH3
CH3-Si-0-Si-0-Si-CH3

(m=3~1000, n=0~1000)

CH3-Si-0-Si-0) Si-0-Si-CH3
CH3-Si-0-Si-0-Si-CH3
CH3-Si-0-Si-0-Si-CH3

(m=3~1000, n=0~1000)

(m=1~1000, n=0~1000)

[0118] [Formula 37]

CH3 (CH3) (CH3) CH3 H-Si-O-Si-O-Si-H CH3 H-Si-O-Si-H3

(m=1~1000, n=0~1000)

 $m=1\sim1000$ ,  $n=0\sim1000$ )

 $(n=1\sim 1000),$ CH3 (CaH5) CH3 CH3 (O ) CH3 CH3 (O ) CH3 CH3-Si-CH3

CH<sub>3</sub> (CH<sub>3</sub>) CH<sub>3</sub>
H-Si-O-Si-H
CH<sub>3</sub> (P ) CH<sub>3</sub>
CH<sub>3</sub> Si-CH<sub>3</sub>

 $\begin{pmatrix} \frac{QH_3}{S^{\frac{1}{1}}-0} \\ H & \int_{\Omega} \\ \end{array}$  (n = 3 \times 10),

(11)

(among a formula,  $\mathbb{R}^2$  expresses the organic group of the carbon numbers 1–6, and n expresses the number of 3–10.) — the annular polyorganosiloxane which is expressed and which has at least three SiH groups in one molecule is preferred

[0121]As for substituent  ${ t R}^2$  in a compound expressed with general formula (II), it is preferred that it is what comprises C, H, and O, it is more preferred that it is a hydrocarbon group, and it is still more preferred that Lizz. / (...... 1 izzit z. iz / nzizkin / tran wah ori alia ? stw 1544 183 49 F89 F89 Funand indl innit on 2008/03/06

[0123]A thing [a thing] described above and which are independent, or mixes two or more sorts of things, [0122]From acquisition ease etc., it is preferred that it is 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane. and is used is possible for an ingredient in some numbers (beta).

which can obtain an ingredient (alpha) and an ingredient (beta) by the ability to carry out a hydrosilylation A hydrosilylation reaction of an ingredient (alpha) and an ingredient (beta) in a case of using a compound reaction as ((alpha) a reaction of an ingredient and an ingredient (beta)), next a (B) ingredient of this

[0124]When the hydrosilylation reaction of an ingredient (alpha) and the ingredient (beta) is carried out, a without separating the (B) ingredient from there, it can use with a mixture and a hardenability constituent mixture of two or more compounds containing the (B) ingredient of this invention may be obtained, but of this invention can also be created. invention is explained.

carbon-carbon double bond which has reactivity with a SiH group in an ingredient (alpha) generally mixed is of the (B) ingredient becomes good easily, it is preferred that it is 10 >=Y/X and it is more preferred that it [0125](alpha) The mixing ratio of an ingredient (alpha) in a case of carrying out the hydrosilylation reaction of an ingredient and the ingredient (beta), and an ingredient (beta), Although not limited in particular, when intensity of a hardened material by hydrosilylation with the (B) ingredient and the (A) ingredient which are Y/X>=2, and it is more preferred that it is Y/X>=3. From a point that compatibility with the (A) ingredient obtained is considered, since a direction with many SiH groups of the (B) ingredient is preferred, it is preferred that a ratio with a total (Y) of a SiH group in an ingredient (beta) mixed with total (X) of a

[P(OPh)  $_3$ ] —) [  $_4$  and ] Pt[P(OBu)  $_3$ ]  $_4$  (among a formula, a methyl group and Bu express a butyl group, Vi phosphine complex. (For example,  $Pt(PPh_3)_4$ ,  $Pt(PBu_3)_4$ ), a platinum-phosphite complex (for example, Ptmentioned. A platinum chloride-olefin complex indicated in a U.S. Pat. No. 3516946 specification of Modic made carriers, such as a simple substance of platinum, alumina, silica, and carbon black, support solid platinum, A complex with chloroplatinic acid, chloroplatinic acid, alcohol, aldehyde, ketone, etc., Platinum ingredient and the ingredient (beta). As a catalyst, the following can be used, for example. A thing which olefin complex (for example, it  $Pt(GH_2^-=-GH_2^-)^2$ ,  $PPh_3$ )  $^2$  and)  $Pt(GH_2^=GH_2)$   $^2$ Gl2. Platinum-vinyl expresses a vinyl group, Ph expresses a phenyl group as for Me, and n and m) An integer is shown. A platinum-hydrocarbon complex indicated in dicarbonyl dichloroplatinum, a curl SHUTETO (Karstedt) catalyst, U.S. Pat. No. 3159601 of Ashby (Ashby), and the No. 3159662 specification, And a platinum [0126](alpha) A suitable catalyst may be used when carrying out the hydrosilylation reaction of an siloxane complex (for example, it Pt(ViMe-2-SiOSiMe-2 Vi )-, and) Pt[(MeViSiO) 4] m, a platinumalcoholate catalyst indicated in a U.S. Pat. No. 3220972 specification of RAMORO (Lamoreaux) is (Modic) is also useful in this invention.

0127]As an example of catalysts other than a platinum compound, RhCl(PPh) 3, RhCl3, RhAl2O3, RuCl3, rCl<sub>3</sub>, FeCl<sub>3</sub>, AICl<sub>3</sub>, PdCl<sub>2</sub>and2H<sub>2</sub>O, NiCl<sub>2</sub>, TiCl<sub>4</sub>, etc. are mentioned.

preferred from a point of catalytic activity. These catalysts may be used alone and may be used together [0128]In these, chloroplatinic acid, a platinum-olefin complex, a platinum-vinyl siloxane complex, etc. are

of acetylene alcohol system compounds, such as 1, such as the Lynn system compounds, such as triphenyl phosphine, and dimethyl maleate, 2-diester system compound, and a 2-hydroxy-2-methyl-1-butyne, and a and a maximum of a desirable addition receives 1 mol of SiH groups of an ingredient (beta) -- 10  $^{-1}$  mol --[0129]Although an addition in particular of a catalyst is not limited, in order to have sufficient hardenability Jesirable addition --- 10 <sup>-2</sup> mol --- it is 10 <sup>-1</sup> mol more preferably --- a maximum of a desirable addition --and to hold down cost of a hardenability constituent comparatively low a minimum of a desirable addition, above-mentioned catalyst, Amine system compounds, such as sulfur-systems compounds, such as sulfur although an addition in particular of a co-catalyst is not limited / 1 mol of hydrosilylation catalysts ] of a (beta) as opposed to 1 mol of SiH groups of an ingredient — 10  $^{-8}$  mol — are 10  $^{-6}$  mol more preferably it is  $10^{-2}$  mol more preferably. Here [ here ] It is possible again to use a co-catalyst together for the simple substance, and triethylamine, etc. are mentioned as an example, a minimum [ as opposed to  $\prime$ 

10 2 mol — it is 10 mol more preferably.

[0130]Although various methods can be taken as the method of mixing of an ingredient (alpha) in a case of catalyst for an ingredient (alpha) is preferred. (alpha) Control of a reaction is difficult in case of a method and reactivity which an ingredient is mixing under existence (beta) of a catalyst when taking a method of making it react, an ingredient (beta), and a catalyst, a method of mixing \*\*\*\*\*\* (beta) for what mixed a of mixing a catalyst into a mixture of an ingredient and an ingredient (beta). (beta) Since it has moisture mixing an ingredient (alpha) to what mixed a catalyst with an ingredient, it may deteriorate.

react will become long if reaction temperature is low, and reaction temperature is high. Although a reaction temperature requirement are 150 \*\* more preferably. It is not practical if reaction time for making it fully temperature requirement are 50 \*\* more preferably in this case, and 200 \*\* of maximums of a desirable [0131]Although many things can be set up as reaction temperature, 30 \*\* of minimums of a desirable may be performed at a fixed temperature, a multi stage story or per-continuum temperature may be

[0132]A pressure of reaction time and reaction time can also be set up variously if needed.

solvents. As a solvent, toluene, a tetrahydrofuran, 1,3-dioxolane, and chloroform are preferred. The amount [0133]A solvent may be used in the case of a hydrosilylation reaction. A solvent which can be used is not dioxolane and diethylether, acetone, and methyl ethyl ketone, ], chloroform, methylene chloride, 1, and 2hydrocarbon system solvents, such as benzene, toluene, hexane, and heptane, Halogen system solvents, such as ketone solvent [, such as ether system solvents, such as a tetrahydrofuran 1, 4-dioxane, 1,3dichloroethane, can be used conveniently. A solvent can also be used as two or more kinds of mixed what is limited especially unless a hydrosilylation reaction is checked, If it illustrates concretely, of solvents to be used can also be set up suitably.

matter content, and a crack by removing such volatile matter content in hardening with the (A) ingredient. case is 100 \*\*, and is 60 \*\* more preferably. If it processes at an elevated temperature, it will be easy to (alpha) ingredient or/, and (beta) an ingredient are also removable. Since the (B) ingredient obtained does devolatilization, processing at low temperature is preferred. A maximum of a desirable temperature in this [0134]In addition, various additive agents may be used for the purpose of controlling reactivity etc. [0135](alpha) After making an ingredient and an ingredient (beta) react, a solvent or/and an unreacted As a method of removing, processing by activated carbon, aluminum silicate, silica gel, etc. besides for not have volatile matter content, it is hard to produce a problem of a void by volatilization of volatile example, decompression devolatilization, etc. are mentioned. When carrying out decompression be accompanied by deterioration of thickening etc.

of allyl glycidyl ether and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant of alpha methylstyrene, a 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant of a dicyclopentadiene and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl of a vinylcyclohexene and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant of divinylbenzene and 1, [0136]As an example of the (B) ingredient which is a reactant of above ingredients (alpha) and ingredients (beta), A reactant of bisphenol A diaryl ether and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant cyclotetrasiloxane, A reactant of triallyl isocyanurate and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant of diaryl monoglycidyl isocyanurate and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, A reactant reactant of 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane and monoallyl diglycidyl isocyanurate, and 1, 3, 5, and 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane, etc. can be mentioned.

desirable range — 3 >=Y/X — more — desirable — 2 >=Y/X — it is 1.5 >=Y/X still more preferably. When [0]37](A) In a ratio [ as opposed to / the mixing ratio of an ingredient and the (B) ingredient is not limited ingredient, various combination of things quoted as an example of a thing quoted as an example of the  $\langle \mathsf{A} 
angle$ (Mixing of the (A) ingredient and the (B) ingredient) About combination of the (A) ingredient and the (B) especially unless required intensity is lost, but / number (X) of a carbon-carbon double bond in the (A) ingredient, and those various mixtures  $\prime$  (B) ingredient and those various mixture \*\* can be mentioned.  $\gamma/\chi$ =0.3 — more — desirable —  $\gamma/\chi$ >=0.5 — it is  $\gamma/\chi$ >=0.7 still more preferably — a maximum of a it shifts, sufficient intensity is not obtained or it becomes easy to carry out heat deterioration from a ingredient of the number of SiH groups in the (B) ingredient (Y) ], a minimum of a desirable range -desirable range.

((C) ingredient) A hydrosilylation catalyst which is next the (C) ingredient is explained. [0138]As a hydrosilylation catalyst, especially if there is catalytic activity of a hydrosilylation reaction, will

btts://www.dindindit on in / mi-hin / tran wat oni alia Jatu 11 = http & 3 & 80 = 89 = 40 = 10 indi an 2008/03/06

3159601 of Ashby (Ashby) and the No. 3159662 specification and a U.S. Pat. No. 3220972 specification of and) Pt[(MeViSiO)  $_4^{
m J}$   $_{
m m}$ , a platinum-phosphine complex. (For example, Pt(PPh $_3^{
m J}$   $_4$ , Pt(PBu $_3^{
m J}$   $_4$ ), a platinumacid, alcohol, aldehyde, ketone, etc., Platinum-olefin complex (for example, it Pt(CH $_2$ -=-CH $_2$ ) $_2$ (PPh $_3$  ) alumina, silica, and carbon black, support solid platinum, A complex with chloroplatinic acid, chloroplatinic 2 and) Pt(CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>) <sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, Platinum-vinyl siloxane complex (for example, it Pt(ViMe-<sub>2</sub>-SiOSiMe-<sub>2</sub> Vi )-<sub>n</sub> group and Bu express a butyl group, Vi expresses a vinyl group, Ph expresses a phenyl group as for Me, and n and m show an integer.), dicarbonyl dichloroplatinum, and a curl SHUTETO (Karstedt) catalyst. A phosphite complex (for example, Pt [P(OPh)  $_3$ ] —) [  $_4$  and ] Pt[P(OBu)  $_3$ ]  $_4$  (among a formula, a methyl not be limited, but. For example, a thing which made carriers, such as a simple substance of platinum, RAMORO (Lamoreaux) is mentioned. A platinum chloride-olefin complex indicated in a U.S. Pat. No. platinum alcoholate catalyst indicated in a platinum-hydrocarbon complex indicated in U.S. Pat. No. 3516946 specification of Modic (Modic) is also useful in this invention.

0139]As an example of catalysts other than a platinum compound, RhCl(PPh) 3, RhCl3, RhAl2O3, RuCl3,

IrCly, FeCly, AlCly, PdCl, and 2H, O, NiCly, TiCly, etc. are mentioned.

preferred from a point of catalytic activity. These catalysts may be used alone and may be used together [0140]in these, chloroplatinic acid, a platinum-olefin complex, a platinum-vinyl siloxane complex, etc. are two or more sorts.

(B) as opposed to 1 mol of SiH groups of an ingredient —  $10^{-8}$  mol — are  $10^{-6}$  mol more preferably and a [0141]Although an addition in particular of a catalyst is not limited, in order to have sufficient hardenability and to hold down cost of a hardenability constituent comparatively low a minimum of a desirable addition, maximum of a desirable addition receives 1 mol of SiH groups of an ingredient (beta) --- 10 -1 mol --- it is 10 -2 mol more preferably.

catalyst is not limited  $\prime$  1 mol of hydrosilylation catalysts ] of a desirable addition — 10  $^{-2}$  mol — it is 10  $^$ triethylamine, etc. are mentioned. a minimum [ as opposed to / although an addition in particular of a cosystems compounds, such as sulfur of acetylene alcohol system compounds, such as 1, such as dimethyl maleate, 2-diester system compound, and a 2-hydroxy-2-methyl-1-butyne, and a simple substance, and [0142]It is possible to use a co-catalyst together for the above-mentioned catalyst, and as an example <sup>1</sup> mol more preferably — a maximum of a desirable addition — 10 <sup>2</sup> mol — it is 10 mol more preferably. The Lynn system compounds, such as triphenyl phosphine, Amine system compounds, such as sulfur-A filler which are ((D) Ingredient), next the (D) ingredient is explained.

clay, clay, talc, calcium carbonate, magnesium carbonate, barium sulfate, and an inorganic balloon, are made crystalline silica and superfines amorphous silica, silicon nitride, Silver dust, alumina, aluminium hydroxide, [0143](D) Although various kinds of things are used as a filler of an ingredient, For example, quartz, fume titanium oxide, glass fiber, carbon fiber, Inorganic fillers, such as mica, carbon black, graphite, diatomite, into the start, Generally use or/, a filler proposed, etc. can be mentioned as a filler of the conventional silica, sedimentation nature silica, a silicic acid anhydride, fused silica, Silica system fillers, such as

[0144](D) From a viewpoint of being hard to give a damage as a filler of an ingredient to a semiconductor and an electronic industry material to close, it is preferred that it is low radiation nature. sealing agents, such as an epoxy system.

(0145](D) The surface treatment of the filler of an ingredient may be carried out suitably. As a surface treatment, alkylation processing, trimethylsilylation processing, siliconization, processing by a coupling agent, etc. are mentioned.

an methacrylic group, At least one functional group chosen from an acrylic group, an isocyanate group, an socyanurate group, a vinyl group, and a carbamate group is preferred, and an epoxy group, an methacrylic agent. As an organic group and an existing reactant basis, an epoxy group from a point of handling nature, group, and especially an acrylic group are preferred from hardenability and an adhesive point. As a silicon group of hydrolysis nature, a point of handling nature to alkoxy silyl groups is preferred, and especially a methoxy silyl group and ethoxy silyl group is preferred from a reactant point. [0146]A silane coupling agent is mentioned as an example of a coupling agent in this case. It will not be functional group, and at least one silicon group of hydrolysis nature in a molecule as a silane coupling imited especially if it is a compound which has respectively an organic group, an existing reactant

JP,2003-261770,A [DETAILED DESCRIPTION]

[0147]As a desirable silane coupling agent, 3-glycidoxypropyltrimetoxysilane, 3-glycidoxypropyltriethoxysilane, 2-(3, 4-epoxycyclohexyl) ethyltrimethoxysilane, The alkoxysilane which has acryloxyprophyltriethoxysilane, meta-KURIROKISHI methyl trimetoxysilane, The alkoxysilane which has an methacrylic group or acrylic groups, such as meta-KURIROKISHI methyl triethoxysilane, acryloxy methyl epoxy functional groups, such as 2-(3,4-epoxycyclohexyl) ethyltriethoxysilane: 3-methacryloxy propyl trimethoxysilane, 3-methacryloxypropyl triethoxysilane, 3-acryloxyprophyltrimethoxysilane, 3trimetoxysilane, and acryloxy methyl triethoxysilane, can be illustrated.

ROKISHIDO, a halogenide, etc. reacting in a constituent or a partial reactant of a constituent, and making a adding to a constituent of this invention, making an alkoxide of metal, such as titanium and aluminum, reed silane monomer or oligomer, such as alkoxysilane, an acyloxy silane, and halogenation Silang, A method of [0148]In addition, a method of adding a filler of the (D) ingredient is mentioned. For example, a hydrolytic filler generating in a constituent can also be mentioned.

[0149]From a viewpoint that are hard to check a hardening reaction among fillers of the above (D) ingredients, and the reduction effect of a coefficient of linear expansion is large, a silica system filler is

[0150](D) In a point that perviousness to a slit of a sealing agent becomes good easily as mean particle diameter of a filler of an ingredient, it is preferred that it is 10 micrometers or less, and it is more preferred that it is 5 micrometers or less.

agents, such as an epoxy system, use or/, and a thing proposed are begun, and various setting out of it can carries out comparatively, in a point that perviousness to a slit of a sealing agent becomes good easily, it is be carried out. For example, it may be made for a particle (15 % of the weight or more and 1 micrometer or [0151](D) If a particle with a particle diameter of not less than 50 micrometers of a filler of an ingredient preferred that it is 1 or less % of the weight, and it is more preferred that it is 0.1 or less % of the weight. [0152](D) About particle size distribution of a filler of an ingredient, as a filler of the conventional sealing

filler ] of not less than 50 micrometers particle can be measured using a laser method micro track grading [0153](D) A rate of a with mean particle diameter of a filler of an ingredient and a particle diameter [ of a less) to be 3 % of the weight or more in a not less than 24-micrometer particle. analysis meter.

agents, such as an epoxy system, use or/, and a thing proposed are begun, and various setting out of it can [0154](D) Also with specific surface area of a filler of an ingredient, as a filler of the conventional sealing be carried out. For example, more than  $4-m^2/g$  can set up below  $4-m^2/g$  and below  $10-m^2/g$  arbitrarily. [0155]Specific surface area can be measured with a BET adsorption method mono- SOBU surface area

agents, such as an epoxy system, use or/, and a thing proposed are begun, and various setting out of it can [0157](D) As shape of a filler of an ingredient, it is preferred that it is a spherical filler from a viewpoint to [0156](D) Also with a vitrification rate of a filler of an ingredient, as a filler of the conventional sealing be carried out. For example, it can set up arbitrarily not less than 97 etc.% etc. measuring instrument.

[0158](D) A filler of an ingredient may be used alone and may be used together two or more sorts. which viscosity of a sealing agent becomes low easily.

viewpoint — from — it is desirable — an addition — a minimum — all — encapsulant — inside — 30 — %[0159](D) Although an addition in particular of a filler of an ingredient is not limited, the reduction effect of of the weight — more — desirable — 50 — % of the weight — it is — it is desirable — an addition — a maximum — all — encapsulant — inside — 80 — % of the weight — more — desirable — 70 — % of the a coefficient of linear expansion is high, and — encapsulant — mobility — being good — saying — a

ingredient, the (C) ingredient, and the (D) ingredient. In a point that the storage stability of an intermediate mixing the (A) ingredient to what mixed the (C) ingredient or/, and the (D) ingredient for an ingredient, (C) material of a sealing agent becomes good easily, what mixed the (C) ingredient and the (D) ingredient for the (A) ingredient, and a method of mixing the (B) ingredient are preferred. (B) When taking a method of Since the (B) ingredient has that of moisture in environment or,, and the (D) ingredient, and reactivity (Mixing) Although various methods can be taken as the method of mixing of the (A) ingredient, the (B) under ingredient existence or/and nonexistence, it may deteriorate in the storage middle class.

[0160]Delay activity is good among these concrete retarders, and a benzothiazole, thiazole, dimethylmalate, penzothiazole disulfide, etc. are illustrated. As a nitrogen containing compound, ammonia, the 1-3rd class (Concrete retarder) A concrete retarder can be used in order to adjust the reactivity of a hydrosilylation containing aliphatic unsaturated bonds are mentioned, and these may be used together. As a compound encapsulant of this invention. As a concrete retarder, a compound, an organophosphorus compound, an organic sulfur compound, a nitrogen containing compound, a tin series compound, organic peroxide, etc. phosphoretted hydrogen, ORGANO Foss John, and trio luganot phosphite are illustrated. As an organic sulfur compound, the ORGANO mercaptans, JIORUGANO sulfides, hydrogen sulfide, benzothiazole, a and 3-hydroxy-3-methyl-1-butyne is preferred from a viewpoint that raw material availability is good. containing aliphatic unsaturated bonds, propargyl alcohol, ene-yne compounds, and ester maleate are Illustrated. As an organophosphorus compound, Tori ORGANO phosphoretted hydrogen, JIORUGANO halogenation 2 hydrate, the first tin of carboxylic acid, etc. are illustrated. As organic peroxide, di-treaction in the purpose of improving the preservation stability of \*\*, or a manufacturing process to [0161]a minimum of a desirable addition to 1 mol of hydrosilylation catalysts used although various alkylamine, arylamines, urea, hydrazine, etc. are illustrated. As a tin series compound, first tin of butylperoxide, dicumyl peroxide, benzoyl peroxide, perbenzoic acid t-butyl, etc. are illustrated.

(Adhesive improving agent) An adhesive improving agent can also be added in encapsulant of this invention. agents, An epoxy compound, phenol resin, coumarone-indene resin, rosin ester resin, terpene phenol resin, a alpha-methylstyrene vinyltoluene copolymer, polyethylmethylstyrene, aromatic polyisocyanate, etc. can Everything but adhesives generally used as an adhesive improving agent, for example, various coupling [0162]These concrete retarders may be used alone and may be used together two or more sorts. a desirable addition —  $10^3$  mol — it is 50 mol more preferably. be mentioned.

additions of a concrete retarder can be set up — 10 <sup>-1</sup> mol — it is 1 mol more preferably — a maximum of

compound which has respectively an organic group, an existing reactant functional group, and at least one existing reactant basis, an epoxy group from a point of handling nature, an methacrylic group, At least one point of handling nature to alkoxy silyl groups is preferred, and especially a methoxy silyl group and ethoxy functional group chosen from an acrylic group, an isocyanate group, an isocyanurate group, a vinyl group, and a carbamate group is preferred, and an epoxy group, an methacrylic group, and especially an acrylic group are preferred from hardenability and an adhesive point. As a silicon group of hydrolysis nature, a [0163]A silane coupling agent is mentioned as a coupling agent. It will not be limited especially if it is a silicon group of hydrolysis nature in a molecule as a silane coupling agent. As an organic group and an silyl group is preferred from a reactant point.

[0164]As a desirable silane coupling agent, 3-glycidoxypropyltrimetoxysilane, 3-glycidoxypropyltriethoxysilane, 2-(3, 4-epoxycyclohexyl) ethyltrimethoxysilane, The alkoxysilane which has acryloxyprophyltriethoxysilane, meta-KURIROKISHI methyl trimetoxysilane, The alkoxysilane which has an methacrylic group or acrylic groups, such as meta-KURIROKISHI methyl triethoxysilane, acryloxy methyl epoxy functional groups, such as 2-(3,4-epoxycyclohexyl) ethyltriethoxysilane: 3-methacryloxy propyl trimethoxysilane, 3-methacryloxypropyl triethoxysilane, 3-acryloxyprophyltrimethoxysilane, 3trimetoxysilane, and acryloxy methyl triethoxysilane, can be illustrated.

[0166]As an epoxy compound, for example A novolac phenol type epoxy resin, A biphenyl type epoxy resin, [0167]Although many things can be set up as an addition of an epoxy compound, minimums of a desirable addition to [ingredient + (B) (A) Ingredient] 100 weight section are three weight sections more preferably 1 preferably 50 weight sections. If there are few additions, the adhesive improvement effect will not appear, (3,4-epoxycyclohexyl)horse mackerel peat, screw 1,2-cyclopropanedicarboxylate glycidyl ester, triglycidyl dicyclopentadiene type epoxy resin, Bisphenol F diglycidyl ether, bisphenol A diglycidyl ether, 2,2'-bis(4-Vinylcyclohexene dioxide, 2-(3,4-epoxycyclohexyl)-5,5-spiro(3,4-epoxy cyclohexane)-1,3-dioxane, A bis isocyanurate, monoallyl diglycidyl isocyanurate, diaryl monoglycidyl isocyanurate, etc. can be mentioned. but if there are many additions, it may have an adverse effect on hardened material physical properties. desirable addition to [ingredient + (B) (A) Ingredient] 100 weight section are 0.5 weight sections more glycidyloxy cyclohexyl)propane, 3,4-epoxycyclohexylmethyl 3,4-epoxy cyclohexane carbo KISHIRETO, [0165]Although many things can be set up as an addition of a silane coupling agent, minimums of a preferably 0.1 weight sections, and maximums of a desirable addition are 25 weight sections more

sections. If there are few additions, the adhesive improvement effect will not appear, but if there are many weight section, and maximums of a desirable addition are 25 weight sections more preferably 50 weight  $^{^{\prime}}$ additions, it may have an adverse effect on hardened material physical properties.

[0168]These coupling agents, a silane coupling agent, an epoxy compound, etc. may be used alone, and may

[0169]In order to heighten an effect of a coupling agent or an epoxy compound in this invention, a silanol condensation catalyst can be used further and adhesive improvement and, or stabilization is possible. Although not limited especially as such a silanol condensation catalyst, an aluminum system compound and/, or a titanium system compound is preferred. As an aluminum system compound used as a silanol condensation catalyst, Aluminum TORIISO propoxide, sec-butoxyaluminum JIISOFUROPOKISHIDO, Aluminum alkoxides, such as aluminum NIUMUTORI sec-butoxide .. Ethylacetoacetate aluminium be used together two or more sorts.

addition are 30 weight sections more preferably 50 weight sections. If there are few additions, the adhesive improvement effect will not appear, but if there are many additions, it may have an adverse effect on agent which has residue, such as oxyacetic acid and ethylene glycol, can be illustrated. [0170]Although various the amount of [ in case used of using a silanol condensation catalyst ] can be set up, A minimum of a desirable addition to a coupling agent or/, and epoxy compound epoxy compound 100 diisopropoxide, aluminum tris (ethylacetoacetate). The aluminum chelate M (the Kawaken Fine Chemicals and aluminum chelate is more preferred from a point of handling nature. As a titanium system compound (acetylacetonate) and an aluminum monoacetyl acetonate screw (ethylacetoacetate), can be illustrated, acetylacetonato, such as tetraisopropoxy titanium and tetrabutoxytitanium;. A general titanate coupling weight section is one weight section more preferably 0.1 weight sections, and maximums of a desirable used as a silanol condensation catalyst, Titanium chelate, such as tetraalkoxy titanium:titanium tetra make, alkyl acetoacetate aluminium diisopropoxide). Aluminum chelate, such as aluminum tris

[0171]These silanol condensation catalysts may be used alone and may be used together two or more hardened material physical properties.

[0172]In order to heighten the adhesive improvement effect further in this invention, a source compound of a silanol can be used further and adhesive improvement and/, or stabilization is possible. As such a source diphenyldihydroxysilane, diphenyldimethoxysilane, a tetramethoxy silane, and methyl trimetoxysilane, can be of a silanol, alkoxysilane, such as silanol compounds, such as a triphenylsilanol and a

addition are 30 weight sections more preferably 50 weight sections. If there are few additions, the adhesive [0173]Although various the amount of [ in case used of using a source compound of a silanol ] can be set up, A minimum of a desirable addition to a coupling agent or/, and epoxy compound epoxy compound 100 weight section is one weight section more preferably 0.1 weight sections, and maximums of a desirable improvement effect will not appear, but if there are many additions, it may have an adverse effect on mentioned, for example.

[0174]These source compounds of a silanol may be used alone, and may be used together two or more hardened material physical properties.

[0175]in order to heighten an effect of a coupling agent or an epoxy compound in this invention, carboxylic acid or/, and acid anhydrides can be used, and adhesive improvement and/, or stabilization is possible. Although not limited especially as such carboxylic acid and acid anhydrides, [0176] [Formula 39]

сиз+сиг+соон , ноос+сиг+соон

CHz-CH{CHz}-1, (nは0~30の数を摂す。)

dicarboxylic acid, hydrogenation methyl NAJIKKU acid, Maleic acid, acetylene dicarboxylic acid, lactic acid, nalic acid, citrate, tartaric acid, benzoic acid, hydroxybenzoic acid, cinnamic acid, phthalic acid, trimellitic 2-ethylhexanoic acid, cyclohexane carboxylic acid, cyclohexanedicarboxylic acid, Methylcyclohexane acid, pyromellitic acid, naphthalene carboxylic acid, naphthalene dicarboxylic acid and independent dicarboxylic acid, tetrahydrophtal acid, methyl tetrahydrophtal acid, Methyl himic acid, norbornene

those ], or a compound acid anhydride is mentioned.

carboxylic acid or/, and acid anhydrides, and has a SiH group and reactivity in a point of being hard to spoil oossibility of \*\* is acquired few is preferred. as desirable carboxylic acid or/, and acid anhydrides -- for [0177]A thing containing a carbon-carbon double bond which has hydrosilylation reactivity among these the physical properties of a hardened material in which it oozes from a hardened material and the example [0178]

Formula 40]

CH2=CH+CH2+CH2+C00H (nは0~30の数を数す。)

Fetrahydrophtal acid, methyl tetrahydrophtal acid and independent [ those ], or a compound acid anhydride

compound 100 weight section is one weight section more preferably 0.1 weight sections, and the maximum's [0179]Although various the amount of  $[\![$  in the case used of using carboxylic acid or/, and acid anhydrides  $]\![$ additions, the adhesive improvement effect will not appear, but if there are many additions, it may have an can be set up, The minimum of a desirable addition to a coupling agent or/, and epoxy compound epoxy of a desirable addition are ten weight sections more preferably 50 weight sections. If there are few adverse effect on hardened material physical properties.

[0180]These carboxylic acid or/, and acid anhydrides may be used alone, and they may be used together

cyanate ester resin, phenol resin, polyimide resin, urethane resin, a bismaleimide resin, etc. are illustrated, it (Thermosetting resin) It is the purpose of reforming the characteristic to encapsulant of this invention, and t is also possible to add various thermosetting resin. As thermosetting resin, although an epoxy resin, a is not limited to this. A viewpoint of excelling in the practical use characteristics, such as an adhesive property, to an epoxy resin is [ among these ] preferred.

[0181]As an epoxy resin, for example A novolac phenol type epoxy resin, A biphenyl type epoxy resin,

(3,4-epoxycyclohexyl)horse mackerel peat, screw 1,2-cyclopropanedicarboxylate glycidyl ester, Triglycidyl Vinylcyclohexene dioxide, 2-(3,4-epoxycyclohexyl)-5,5-spiro(3,4-epoxy cyclohexane)-1,3-dioxane, A bis dicyclopentadiene type epoxy resin, Bisphenol F diglycidyl ether, bisphenol A diglycidyl ether, 2,2'-bis(4socyanurate, monoallyl diglycidyl isocyanurate, What stiffens epoxy resins, such as diaryl monoglycidyl słycidyloxy cyclohexyl)propane, 3,4-epoxycyclohexylmethyl 3,4-epoxy cyclohexane carbo KISHIRETO, socyanurate, with aliphatic acid anhydrides, such as hexahydro phthalic anhydride,

methylhexahydrophthalic anhydride, trialkyl tetrahydro phthalic anhydride, and a hydrogenation methyl VAJIKKU acid anhydride, is mentioned. These epoxy resins or hardening agents may be used

independently, respectively, or may combine two or more things.

as an adhesive property, if there are few additions is hard to be acquired, and if there are many additions, it more — desirable — 30 — % of the weight — it is . An effect which will be made into the purposes, such whole — five — % of the weight — more — desirable — ten — % of the weight — it is — it is desirable although — it is desirable — the amount used — a minimum — hardenability — a constituent — the the amount used — a maximum — hardenability — a constituent — inside — 50 — % of the weight -[0182]thermosetting resin — an addition — \*\*\*\*\* — especially — limitation — there is nothing will be easy to become weak.

[0183] These thermosetting resin may be used independently or may combine two or more things.

material obtained becomes transparence easilier, it is preferred to melt in the (A) ingredient or/, and the [0184]It may melt in the (Å) ingredient or/, and the (B) ingredient, and may mix as a uniform state, resin mixes to a solvent, and heat-curing resin is good also as a dispersion state. In a point that a hardened raw materials or/, and a stiffened thing may be ground, and it may mix by a particle state, it melts and

dissolved in the (A) ingredient or/, and the (B) ingredient, and it may mix uniformly using a solvent etc., and (B) ingredient, and to mix as a uniform state. Also in this case, thermosetting resin may be directly

up, but a minimum of desirable mean particle diameter is 10 nm, and a maximum of desirable mean particle distribution or may have two or more peak particle sizes, from a viewpoint that viscosity of a hardenability [0185]When making it distribute and using thermosetting resin, various mean particle diameter can be set diameter is 10 micrometers. Although there may be distribution of a particle system, and it may be single is good also as a uniform dispersion state or/, and the mixed state except for a solvent after that.

methyl methacrylate and other monomers, Polymethylmethacrylate system resin, such as a block or a graft bis(4–(2–hydroxyethoxy) phenyl)filuorene, and a diethylene glycol, Polyester system resin, such as polyester to which the polycondensation of phthalic acid and aliphatic dicarboxylic acid, such as isophthalic acid, was carried out (for example, O-PET by Kanebo, Ltd., etc.), Polyether sulfone resin, polyarylate resin, polyvinylmonomer structure (for example, APEC by Tejjin, Ltd., etc.), A norbornene derivative, a vinyl monomer, etc. Resin which it was independent or carried out copolymerization, Cycloolefin system resin, such as resin to encapsulant of this invention, and it is also possible to add various thermoplastics. Although various things ethylene, and a copolymer of maleimide, bisphenol A, Diol, terephthalic acid, such as bisphenols, such as a constituent becomes it is low and good [ a moldability ] easily, it is preferred that a coefficient of variation thing. Olefin maleimide system resin (for example, TI-PAS by TOSOH CORP., etc.), such as (for example, of particle diameter is 10% or less. (Thermoplastics) It is the purpose of reforming the characteristic to can be used as thermoplastics, For example, a homopolymer of methyl methacrylate or randomness of acrylate, or randomness of butyl acrylate and other monomers, Acrylic resin represented by poly butyl polycarbonate resin which contains bisphenol A, a 3,3,5-trimethyl cyclohexylidene bisphenol, etc. as a which the ring opening methathesis of the norbornene derivative was carried out, or its hydrogenation acrylate system resin, such as a block or a graft polymer, etc., Polycarbonate system resin, such as APEL by Mitsui Chemicals, Inc., ZEONOR by Nippon Zeon Go., Ltd., ZEONEX, ARTON by JSR, etc.). polymer (for example, OPUTORETTSU by Hitachi Chemical Co., Ltd., etc.), A homopolymer of butyl

[0186]As thermoplastics, it may have a carbon-carbon double bond or/, and a SiH group which have a SiH group and reactivity in a molecule. In a point that a hardened material obtained becomes tougher easily, it is preferred to average a carbon-carbon double bond or/, and a SiH group which have a SiH group and reactivity in a molecule, and to have in [ one or more ] one molecule.

polypropylene resin, polystyrene resin, polyamide resin, silicone resin, a fluoro-resin, etc. are illustrated, it

acetal resin, Although crude rubber and rubber-like resin called EPDM besides being polyethylene resin,

[0187]As thermoplastics, it may have other cross-linking groups. As a cross-linking group in this case, an

socyanate group, hydroxyl, alkoxy silyl groups, etc. are mentioned. In a point that the heat resistance of a hardened material obtained becomes high easily, it is preferred to average a cross-linking group and to spoxy group, an amino group, a radical polymerization nature unsaturation group, a carboxyl group, an

[0188]As a molecular weight of resin made from heat plasticity, although there is no limitation in particular, in a point that compatibility with the (A) ingredient or the (B) ingredient becomes good easily, it is preferred that a number average molecular weight is 10000 or less, and it is more preferred that it is 5000 or less. On distribution is three or less, it is more preferred that it is two or less, and it is still more preferred that it is number average molecular weight is 10000 or more, and it is more preferred that it is 100000 or more. In a point that viscosity of a mixture becomes low and a moldability becomes good easily although there is no the contrary, in a point that a hardened material obtained becomes tough easily, it is preferred that a imitation in particular also about molecular weight distribution, it is preferred that molecular weight have in [ one or more ] one molecule.

[0189]thermoplastics — loadings — \*\*\*\*\*\* — especially — limitation — there is nothing — although — it is desirable — the amount used — a minimum — hardenability — a constituent — the whole — five — % becomes weak easily, and if large, heat resistance (elastic modulus in an elevated temperature) will become — a maximum — hardenability — a constituent — inside — 50 — % of the weight — more — desirable of the weight -- more -- desirable -- ten -- % of the weight -- it is -- it is desirable -- the amount used 30-% of the weight — it is . A hardened material which will be obtained if there are few additions

may grind, may mix by a particle state, it melts and mixes to a solvent, and thermoplastics is good also as a dispersion state. In a point that a hardened material obtained becomes transparence easilier, it is preferred [0191]It may melt in the (A) ingredient or/, and the (B) ingredient, and may mix as a uniform state, and it thermoplastics may be directly dissolved in the (A) ingredient or/, and the (B) ingredient, and it may mix to melt in the (A) ingredient or/, and the (B) ingredient, and to mix as a uniform state. Also in this case, uniformly using a solvent etc., and is good also as a uniform dispersion state or/, and the mixed state [0190]A single thing may be used as thermoplastics and it may use combining two or more things. except for a solvent after that.

distribution or may have two or more peak particle sizes, from a viewpoint that viscosity of a hardenability constituent becomes it is low and good [ a moldability ] easily, it is preferred that a coefficient of variation diameter is 10 micrometers. Although there may be distribution of a particle system, and it may be single [0192]When making it distribute and using thermoplastics, various mean particle diameter can be set up, but a minimum of desirable mean particle diameter is 10 nm, and a maximum of desirable mean particle of particle diameter is 10% or less.

(Antiaging agent) An antiaging agent may be added to encapsulant of this invention. As an antiaging agent, carboxylate and the sulfides containing hindered phenol system sulfides. Polysulfide, dithiocarboxylic acid salts, thiourea, thio phosphate, a sulfonium compound, thioaldehydes, thioketones, mercaptal, mercaptol, agent, etc. are mentioned. As a sulfur-systems antiaging agent, mercaptans, salts of mercaptan, Sulfide an antiaging agent generally used, for example, citrate and phosphoric acid, a sulfur-systems antiaging

(Radical inhibitor) Radical inhibitor may be added to encapsulant of this invention. As radical inhibitor, for [0193]These antiaging agents may be used alone and may be used together two or more sorts. monothio acid, polythio acid, thioamides, and sulfoxides are mentioned.

naphthylamine, the N,N'-second butyl- p-phenylene diamine, phenothiazin, and N,N'-diphenyl-p-phenylene example 2,6-di-t-butyl-3-methyl phenol (BHT), A 2,2'-methylene-screw (4-methyl-6-t-butylphenol), propionate) methane, Amine system radical inhibitor, such as phenyl-beta-naphthylamine, alpha-Phenol system radical inhibitor, such as tetrakis (methylene-3 (3,5-di-t-butyl-4-hydroxyphenyl)

an ultraviolet ray absorbent, 2 (2'-hydroxy-3',5'-di-t-buthylphenyl) benzotriazol, bis(2,2,6,6-tetramethyl 4-(Ultraviolet ray absorbent) An ultraviolet ray absorbent may be added to encapsulant of this invention. As [0194]These radical inhibitor may be used alone and may be used together two or more sorts. diamine, etc. are mentioned.

(In addition to this additive agent) In addition to this in encapsulant of this invention, use or/, and a thing [0195]These ultraviolet ray absorbents may be used alone and may be used together two or more sorts. proposed are begun as a filler of the conventional sealing agents, such as an epoxy system, Colorant, a piperidine)sebacate, etc. are mentioned, for example.

release agent, fire retardant, a fire-resistant auxiliary agent, a surface-active agent, a defoaming agent, an interception agent, a nucleating additive, the Lynn system peroxide decomposition agent, lubricant, paints, a stabilizing agent, an electro-conductivity applying agent, a spray for preventing static electricity, a radiation methyl ethyl ketone, and methyl isobutyl ketone, 1, chloroform, methylene chloride, 1, and 2-dichloroethane, particular that can be used is not limited and is illustrated concretely, Hydrocarbon system solvents, such emulsifier, A leveling agent, a crawling inhibitor, an ion trap agent, a thixotropic grant agent, A tackifier, a metal deactivator, a thermally conductive grant agent, a physical-properties regulator, etc. can be added. preservation stable improving agent, anti-ozonant, light stabilizer, a thickener, In a range which does not solvent [, such as ether system solvents, such as 1, 4-dioxane, 1,3-dioxolane, and diethylether, acetone, as benzene, toluene, hexane, and heptane, a tetrahydrofuran, Halogen system solvents, such as ketone spoil the purpose and an effect of this invention, a plasticizer, reactive diluent, an antioxidant, a heat (Solvent) Encapsulant of this invention can also be dissolved and used for a solvent. If a solvent in can be used conveniently.

used is hard to be acquired, and if there is much amount used, a solvent will remain into material and it will amount used are 10mL. An effect of using solvents, such as hypoviscosity-izing, if there is little amount amount used to the hardenability constituent 1g to be used are 0.1mL, and maximums of the desirable be easy to become problems, such as a heat crack, and it becomes in cost and disadvantageous, and [0197]Although the amount of solvents to be used can be set up suitably, minimums of the desirable [0196]As a solvent, toluene, a tetrahydrofuran, 1,3-dioxolane, and chloroform are preferred. industrial-utilizations value falls.

s in 100 \*\* for the same reason, it is more preferred that it is 1.0 or less Pa-s, and it is still more preferred 1.0 Pa-s or less, and it is preferred that it is especially 0.1 or less. It is preferred that it is below 10 Pa and preferred in 23 \*\* that they are 1000 or less Pa-s, it is more preferred that they are 10 or less Pa-s, and (Encapsulant description) As encapsulant of this invention, as described above, can use a thing of various they are less than 5.0 Pa-s — further — this — better — it is preferred that they are especially \*\* and [0198]These solvents may be used alone and can also be used as two or more kinds of mixed solvents. combination, but. In a point that restoration nature to a slit is good, as viscosity of encapsulant, it is that it is 0.1 or less Pa-s.

[0199]Various things can be used also about the temperature dependence (thixotropy) of viscosity.

0200]Viscosity can be measured with E type viscosity meter.

may be separated 15 mm, it may arrange in parallel and it may straddle on a glass plate in the meantime as shown in drawing 1, a glass plate, an aluminum foil spacer, and a cover glass were fixed with adhesive tape. 60 or less seconds/cm. It is preferred that penetration time to the 25-micrometer crevice at 60~stst is 180[0202]Penetration time to a crevice is measured by a following method. After loading a cover glass of 18mm width so that an aluminum foil spacer (25 micrometers in thickness or 50 micrometers) of two sheets Thus, space (15mmx18mmx25micrometer or 50 micrometers) is prepared with a glass plate, aluminum foil, time to the 50-micrometer crevice at 60 \*\* is 120 or less seconds/cm, and it is more preferred that it is seconds/cm, and it is more preferred that it is 180 or less seconds/cm. It is preferred that penetration seconds/cm. It is preferred that penetration time to the 25-micrometer crevice at 23 \*\* is 600 or less crevice at 100 \*\* is 120 or less seconds/cm, and it is more preferred that it is 60 or less seconds/cm. preferred that it is 30 or less seconds/cm. It is preferred that penetration time to the 25-micrometer and a cover glass. As shown in drawing 1, after settling this thing on a hot plate, adjusting to preset or less seconds/cm, and it is more preferred that it is 120 or less seconds/cm. It is preferred that penetration time to the 50-micrometer crevice at 100 \*\* is 60 or less seconds/cm, and it is more permeated a 1-cm position from one of them reaches is measured, and it is considered as crevice temperature, and hanging down encapsulant to one side of a crevice, time until encapsulant which [0201]it is preferred that penetration time to the 50-micrometer crevice at 23 \*\* is 600 or less seconds/cm as an infiltration speed to a crevice, and it is more preferred that it is 120 or less

[0203]Although it can set up arbitrarily about the hardenability of encapsulant, it is preferred that gel time at 120 \*\* is less than 120 seconds, and it is more preferred that it is less than 60 seconds. It is preferred that gel time at 150 \*\* is less than 60 seconds, and it is more preferred that it is less than 30 seconds. It is preferred that gel time at 100 \*\* is less than 180 seconds, and it is more preferred that it is less than 120 seconds. When hardenability is late, workability as encapsulant worsens. Conversely, when quick, JP,ZUU3-ZD111U,A [DE1AILED DESCRIP110N]

storage stability may worsen easily.

[0204]Gel time in this case is investigated as follows. 50-micrometer-thick aluminum foil is placed on a hot plate adjusted to preset temperature, time until it hangs down and gels 100 mg of encapsulant on it is measured, and it is considered as gel time.

(Hardening) It can mix beforehand, and encapsulant of this invention can be stiffened a part of SiH group in a hardenability constituent, carbon-carbon double bond which has reactivity, SiH group, or by making \*\*\*\* all react, and can be used as a material for a semiconductor device.

functional group in a constituent react by control of a reaction condition, or use of a reactant difference of once and an initial complement of each ingredient may be made to react, After mixing and making a part of a substituent (formation of B stage), a method of processing shaping etc. and stiffening further can also be esidue to which mixed and a part was made to react, and making it react further, although it may mix at [0205]When making encapsulant react and making it harden, (A), (B), (C), (D) A method of mixing a back taken. According to these methods, viscosity control at the time of shaping becomes easy.

made to heat and react. A reaction is quick and a method of making it heat and react from a viewpoint that [0206]It can also be made to be able to react only by mixing as a method of stiffening, and can also be

more preferably. If reaction temperature is low, reaction time for making it fully react will become long, and temperature are 100 \*\* more preferably, and 300 \*\* of maximums of a desirable temperature are 200 \*\* [0207]Although many things can be set up as curing temperature, 30 \*\* of minimums of a desirable if reaction temperature is high, a fabricating operation will become difficult easily. a heat-resistant high material is generally easy to be obtained is preferred.

[0208]Although hardening may be performed at a fixed temperature, a multi stage story or per-continuum temperature may be changed if needed, rather than carrying out at a fixed temperature — a multi stage story --- in a point that a uniform hardened material made it more distorted [ to react ] raising temperature-like or continuously and which is not is easy to be obtained, it is desirable.

[0209]Although various cure time can also be set up, it is more desirable in a point that a uniform hardened material made it more distorted [ to react by a low-temperature long time comparatively ] and which is not is easy to be obtained than making it react in an elevated-temperature short time.

[0210]A pressure of reaction time can also be set up variously if needed, and it can also be made to react by ordinary pressure, high voltage, or a reduced pressure state. In a point which is easy to remove volatile matter content generated by a case that restoration nature to details is good, it is preferred to make it

harden by a reduced pressure state. [0211]In a viewpoint of being hard to produce generating of a void to inside of encapsulant, and a problem of a process by outgas from encapsulant in a manufacturing process for which encapsulant is used, It is preferred that weight loss under hardening is 5 or less % of the weight, it is more preferred that it is 3 or less % of the weight, and it is still more preferred that it is 1% or less.

nitial mass of weight which decreased can carry out it comparatively, and it can ask for it with 10 \*\* the [0212]Weight loss under hardening is investigated as follows. Using a thermo gravity analysis apparatus, from a room temperature to 150 \*\*, temperature up of 10 mg of the encapsulant can be carried out, an

and a thing used as not less than 150 \*\* is more preferred. In this case, Tg is investigated as follows. Peak obtained by stiffening encapsulant from a viewpoint of being good will be not less than 100 \*\* is preferred. temperature of tandelta of dynamic viscoelasticity measurement (IT measurement control company make condition of for mode, 10 Hz of test-frequencies, 0.1% of distortion, \*\* / power ratio 1.5, and degree/of 5 DVA-200 use) which was pulled using a prismatic specimen of 3mmx5mmx30mm, and was measured on (Hardened material description) That from which Tg of a hardened material in which heat resistance is heating rate for /. [0213]In a point of being hard to cause a problem of silicone contamination to an electronic industry material, it is preferred that content of Si atom in a volatile constituent in this case is 1% or less. \*\* of temperature-up side is set to Tg.

02.14]in a point that reliability becomes being hard to produce in wiring etc. which were closed when used as encapsulant highly in problems, such as ion migration, It is preferred that extraction ion content from a hardened material is less than 10 ppm, it is more preferred that it is less than 5 ppm, and it is still more

[0215]in this case, extraction ion content is investigated as follows. With 50 ml of ultrapure water, the cutout hardened material 1g is put into a container made from Teflon (R), and is sealed, and it processes on preferred that it is less than 1 ppm.

21 \*\*, 2 atmospheres, and conditions of 20 hours. An obtained extract is converted into concentration in . a hardened material using a value of content of Na and K which were obtained by analyzing by an ICP mass analysis (Yokogawa Analytical Systems, Inc. make HP-4500 use), and it asks for it. On the other hand, the ONEKUSU J-500 use, column:AS12-SC), and it asks for it. Content in a hardened material of Na, K, Cl, and (Candidate for closure) A semiconductor, electronic parts, an electronic circuit, or electric contact can be same extract is converted into concentration in a hardened material using a value of content of CI and Br Br which were obtained as mentioned above is totaled, and it is considered as extraction ion content. which were obtained by analyzing by the ion chromatography method (product DX[ made by die closed using encapsulant of this invention.

about connection parts, such as protective films, such as a passivation film provided on a semiconductor, a [0216]It sees, although usual silicon was used as a base as a semiconductor, and there is nothing then and what used various metal, such as gallium, indium, germanium, and zinc, as a base is included. In addition, an organic semiconductor is also included. Light emitting devices which are a transistor, resistance, a diode, \_SI, etc. are contained. A thing of a thing (ball semiconductor) of filminess and ball state besides a thing of such as a various sensor, a solar cell, etc. are included. Various ICs, such as a memory and a logic circuit, etc. as an element, such as others and a light emitting diode and a semiconductor laser, photo detectors, olate–like [ as shape of a semiconductor / usual ] and block like shape, etc. are contained. A large–sized squares may be variously used also about a semiconductor size. In addition, it can set up suitably also thing like 25 mm squares from an applicable for example, small thing like 0.3 mm squares or 100 mm solder bump, a gold bump, an aluminum pad.

substrate, a lithium ion battery, a fuel cell, etc. are mentioned, for example. An organic electroluminescence 0217]Others and automobile circumference electronic parts, liquid crystal circumference electronic parts, board etc. are mentioned as organic electroluminescence (electroluminescence) circumference electronic parts. As optical recording circumference electronic parts, disc substrates VD (video disk), CD/CD-ROM, parts for various electronic control, such as an ignition coil and fuel supply, a gauge part article, a lighting part, etc. are mentioned, for example. As liquid crystal circumference electronic parts, others and a liquid crystal display which are light polarizer, a light filter, a transistor of TFT, a transparent conducting film, a capacitor, etc. as electronic parts are included. As automobile circumference electronic parts, electronic CD-R/RW, DVD-R/DVD-RAM, MO/MD, PD (phase change disk), for optical cards, etc., a light-emitting electronic parts, optical recording circumference electronic parts, etc. which are a rye backed lance, a cell circumference electronic parts, organic electroluminescence (electroluminescence) circumference liquid crystal, etc. are also contained, for example. As cell circumference electronic parts, a solar cell component, a pickup lens, a light sensing portion article, etc. are mentioned.

[0218]As an electric circuit, other photoelectron circuits of a rigid printed circuit board, a flexible printed circuit board, and a build up board, etc. are mentioned.

proposed as a sealing method of the conventional sealing agents, such as an epoxy system. For example, it can also close by casting, potting, dipping, a press, coating, or screen-stencil, and molding closure can also [0219]As electric contact, a node of a substrate and a cable, a node of a cable and a cable or a node of substrates, a node of a substrate and an element, a node of a cable and an element, etc. are mentioned. be carried out like a transfer mold. After carrying out dispensing, it can close also by a method (under-(Sealing method) A method of closing can also take various methods including use or/, and a thing

[0220] Various processing can also be performed if needed at the time of closure. For example, processing etc. for control of a void generated at the time of closure are also applicable, and it can also defoam, after etc. which defoam encapsulant or encapsulant made to react in part with centrifugality, decompression, filling) of making it permeate a crevice.

pressure, decompression, and application of pressure can be applied. It is [ being / where crevices, such as under-filling, are made to permeate / a case, and ] sometimes effective to carry out by decompression to [0221] Various pressure conditions at the time of closing can also be set up, and any method of ordinary improve perviousness to a detailed part. Regularity may be sufficient as a pressure and it may change continuation or a stage target to a target with the passage of time if needed.

[0222] Various temperature in a case of closing can also be set up. a case where crevices, such as underwarming — it is sometimes effective to carry out in the state. In this case, for example, temperature of 50 filling, are made to permeate, and a case where he would like to improve perviousness to a detailed part

\*\* - 200 \*\* is applicable. Regularity may be sufficient as temperature and it may change continuation or a stage target to a target with the passage of time if needed.

(Example of encapsulant) Although a concrete example of encapsulant is given to below, encapsulant of this invention is not limited to this.

. [0223]As encapsulant of a semiconductor, a capacitor, a transistor, a diode, A light emitting diode, IC, LSI, a sensor, etc. Casting, potting, Encapsulant for closing by dipping, a transfer mold, coating, screen-stencil, compression flow type), Encapsulant at the time of IC package mounting of BGA, CSP, etc. (under-filling etc. is mentioned, More specifically COB(s), such as a light emitting diode, IC, LSI, and a sensor, Potting mentioned. In addition, various protective films used for a semiconductor previous process, such as a passivation film, a junction coat film, and a buffer coat film, are also the examples of encapsulant of a for reinforcement), encapsulant for stacked IC, encapsulant for the wafer levels CSP, etc. can be encapsulants, such as COF and TAB, under-filling of a flip chip (a capillary tube flow type and a

crystal with which a cell was filled up, a protective coating agent of a solar cell, encapsulant of a lithium ion ight source for optical recording, and a coating agent of a photo detector and encapsulant -- a protective [0224]As encapsulant of electronic parts, a deflection plate, a light filter, a transistor of TFT, A protective coating agent of the electronic-parts circumference of a car and encapsulant are also mentioned further. oattery or a fuel cell, a protective coating agent of organic electroluminescence (electroluminescence), a [0226] As encapsulant of electric contact, contact protection (coating) agents, such as a substrate, an [0225]As encapsulant of an electronic circuit, a solder resist of rigid printed circuit board and flexible coating agent of a transparent conducting film and a liquid crystal display, and encapsulant of a liquid element and a substrate, a substrate and a substrate, and a cable, a junction coating agent, etc. are printed circuit board material and a build up board, a protective coating agent, etc. are mentioned. mentioned.

method which was described above using encapsulant of this invention. In this case, what is necessary is Semiconductor device) A semiconductor device can be manufactured by closing a semiconductor by a to use it for a use which described encapsulant of this invention above, and just to manufacture a semiconductor device by a usual method.

QFP, SOP, TSOP, PGA, CSP, BGA, FCBGA using PI resin, ceramics, BT resin, or FR4 grade several-kinds substrate, Calling [ QFN, COB, COF, TAB, the wafer level CSP, a stacked package, BCC, MCM, SIP, etc. ] various IC packages, a light emitting diode part article, an optical sensor section article and a substrate in [0227]A semiconductor device is a device containing various semiconductors, for example, generally DIP, which they were carried, a module, etc. are mentioned.

Example]This invention is not limited by the following although the example and comparative example of this invention are shown below.

Synthetic example 1) Agitating equipment, the tap funnel, and the condenser tube were set to the two-lot (3wt% as platinum content) of 200 g of triallyl isocyanurate, 200g of toluene, and a platinum vinyl siloxane flask of 5L. The toluene 1800g, 1, 3, and 5 and 1440 g of 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane were put into hours, decompression distilling off of unreacted 1,3,5,7-tetramethyl cyclotetrasiloxane and toluene was this flask, and it heated and stirred in a 120 \*\* oil bath. The mixed liquor of 1.44 ml of xylene solutions complex was dropped over 50 minutes. After warming and stirring the obtained solution as it was for 6carried out. It turned out that, as for this thing, a part of SiH group of 1, 3, 5, and 7-tetramethyl

H-NMR, it turned out that the SiH group of 8.08 mmol/g is contained. Although output is a mixture, the dibromomethane was used for the internal standard and the content of the SiH group was calculated by syclotetrasiloxane reacts to triallyl isocyanurate by  $^1$ H-NMR (the reactant A is called). When 1,2-

collowing which are the (B) ingredient of this invention are contained as the main ingredients. The platinum vinyl siloxane complex which is the (C) ingredient of this invention is contained.

Formula 41]

solution (3wt% as platinum content) 31.5microL of the allyl glycidyl ether 95.0g and a platinum vinyl siloxane cyclotetrasiloxane, and the toluene was carried out. It tumed out that a part of SiH group of 1, 3, 5, and 7the content of the SiH group was calculated by <sup>1</sup>H-NMR, it turned out that the SiH group of 6.63 mmol/g Synthetic example 2) The magnetic stirring child, the tap funnel, and the condenser tube were set to the tetramethyl cyclotetrasiloxane carries out the hydrosilylation reaction of this thing with allyl glycidyl ether four-lot flask of 1L. The toluene 200g, 1, 3, and 5 and 200 g of 7-tetramethyl cyclotetrasiloxane were put by <sup>1</sup>H-NMR (the reactant B is called). When 1,2-dibromomethane was used for the internal standard and is contained. Although output is a mixture, the following which are the (B) ingredient of this invention are contained as the main ingredients. The platinum vinyl siloxane complex which is the (C) ingredient of this nto this flask, and it heated and stirred at 50 \*\* in the bottom oil bath of a nitrogen atmosphere. Xylene complex and the mixture of 50 g of toluene were dropped over 30 minutes from the tap funnel. After heating by the \*\* for 1 hour, decompression distilling off of unreacted 1, 3 and 5, 7-tetramethyl nvention is contained,

Formula 42

examples 1 and 2 as a (B) ingredient by the combination shown in the table using spherical silica as a (D)ngredient, using a platinum vinyl siloxane complex as a (C) ingredient, using triallyl isocyanurate as a (A) Examples 1 and 2) Encapsulant was created using the reactants A and B compounded in the synthetic ngredient.

0231]Viscosity, crevice penetration time, the weight loss under hardening, and gel time were measured using such encapsulants.

heated gradually in 150 \*\*/the way of 1 hour, and the hardened material was obtained [ for 60 \*\*/6 hours ] for 120 \*\*/1 hour for 80 \*\*/1 hour for 70 \*\*/1 hour. Tg and extraction ion content were measured using 0232]Such encapsulants were put into the ointment can so that it might become a depth of 3 mm, it

[Table 1]

N N	アリルインシアヌレート	12. JR	10. OK
A S	Y#Y	18. Og	
百	Bille		18. 2g
	<b>大大大学</b>	BDmg	85mg
東東	15	32. 1≰	28, 7g
硬件	東域東	Hw08	85mg
	(付与者)	1, 514	
1	<b>付与和</b> 2	O. 30g	O. 28g
化新阿姆斯氏	(Pe-8)	2.84	0 8
	2000年間(*) 18年	670	8
	906	09	41
	100£	16	10.0g
膜化	中の重量減少(%)	0 '0	
11/4	化時間 120°C	88	۲۱
2.0	1600	7	8
)"上层线第3	()	118	88
田無	イオン台有量(ppm)	<b>42.4</b>	

自会数据部法:自会ビニルシロキサン選件のキシレン語法(自会として3448合業) 労塩剤:味状シリカ(日本化学社製、シルスターLEDES(平均数量4.8 μπ、50 μπ以上の数子の合者率0.0%))

が協断:実状シンガロ本作学社製、シャスターLEOSの 特別課度第1 - コンチェーングロペキン・バー 指着付き着1:グリジドキンプロピルトリメーキングン 接着付与超2:アルミーウムトリスエテルアセドアセテート

Viscosity: The viscosity in 23 \*\* was measured with E type viscosity meter.

the crevice between 50-micrometer thickness 1.8 cm in length was created by 15-mm width like drawing 2. After settling this thing on the hot plate, adjusting to preset temperature, and hanging down encapsulant to one side of a crevice, time until the encapsulant which permeated a 1-cm position from one side reaches [0234]Crevice penetration time: The aluminum foil spacer was put with the glass plate of two sheets, and

to 150 \*\*, temperature up of about 10 mg of the encapsulant was carried out, the initial mass of the weight asked with the peak temperature of tandelta of the dynamic viscoelasticity measurement (IT measurement [0235]Weight loss under hardening: Using the thermo gravity analysis apparatus, from a room temperature [0237]Pull using the prismatic specimen of Tg.3mmx5mmx30mm of a hardened material, and The mode, It control company make DVA-200 use) measured on condition of for 10 Hz of test-frequencies, 0.1% of temperature, and time until it hangs down and gels about 100 mg of encapsulant on it was measured 0236]Gel time: 50-micrometer-thick aluminum foil was placed on the hot plate adjusted to preset which decreased carried out it comparatively, and it asked for it with 10 \*\* the heating rate for /. distortion, \*\* / power ratio 1.5, and degree/of 5 \*\* of temperature-up side.

and the conditions of 20 hours. The obtained extract was converted into the concentration in the hardened analysis (Yokogawa Analytical Systems, Inc. make HP-4500 use), and it asked for it. On the other hand, the Na, K, Cl, and Br which were obtained as mentioned above was totaled, and it was considered as extraction same extract was converted into the concentration in the hardened material using the value of the content [0238]Extraction ion content: With 50 ml of ultrapure water, about 1 g of cut-out hardened materials were put into the container made from Teflon (R), and were sealed, and it processed on 121 \*\*, 2 atmospheres, of CI and Br which were obtained by analyzing by the ion chromatography method (product DX[ made by die ONEKUSU ]-500 use, column:AS12-SC), and it asked for it. The content in the hardened material of material using the value of the content of Na and K which were obtained by analyzing by an ICP mass ion content.

penetration time measurement was filled up was heated for 10 minutes in 150 \*\* hot wind oven, it became [0239]When that with which the 50-micrometer crevice which used such encapsulants for crevice a hard hardened material.

and low-temperature fast curability and was excellent as encapsulant. Therefore, a reliable semiconductor Effect of the Invention] The encapsulant of this invention has the characteristic which are hypoviscosity device can be manufactured using this.

[Translation done.]

http://www4.jpdl.inpit.go.jp/cgi-bin/tran\_web\_cgi\_ejje?atw\_u=http%3A%2F%2Fwww4.jpdl.inpit.go... 2008/03/06

## \* NOTICES \*

JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.\*\*\*\* shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

# **DESCRIPTION OF DRAWINGS**

[Brief Description of the Drawings]

[Drawing 1]It is a perspective view of the jig used for measurement of the penetration time to the crevice concerning this invention.

[Drawing 2]It is a perspective view of the jig used for measurement of the penetration time to the crevice concerning this invention.

[Translation done.]

# \* NOTICES \*

JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

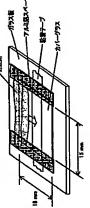
2.\*\*\*\* shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

### DRAWINGS

[Drawing 1]

[Drawing 2]



[Translation done.]